This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)



(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 215/14, A01N 43/42, C07D 215/18, 215/36, 217/22, 215/22, 215/26

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 98/12180

A1 (43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

26. März 1998 (26.03.98)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/04894

(22) Internationales Anmeldedatum: 9. September 1997 (09.09.97)

(30) Prioritätsdaten:

196 38 486.9

20. September 1996 (20.09.96) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): OTTEN, Martina [DE/DE]; Gunterstrasse 28, D-67069 Ludwigshafen (DE). GÖTZ, Norbert [DE/DE]; Schöfferstrasse 25, D-67547 Worms (DE). VON DEYN, Wolfgang [DE/DE]; An der Bleiche 24, D-67435 Neustadt (DE). ENGEL, Stefan [DE/DE]; Friedrich-Ebert-Strasse 13, D-65510 Idstein (DE). KAR-DORFF, Uwe [DE/DE]; D 3.4, D-68159 Mannheim (DE). PLATH, Peter [DE/DE]; Hans-Balcke-Strasse 13, D-67227 Frankenthal (DE). HILL, Regina, Luise [DE/DE]; Ziegelofenweg 40, D-67346 Speyer (DE). WITSCHEL, Matthias [DE/DE]; Wittelsbachstrasse 81, D-67061 Ludwigshafen (DE). MISSLITZ, Ulf [DE/DE]; Am Herzel 40, D-67433 Neustadt (DE). WESTPHALEN, Karl-Otto [DE/DE]; Mausbergweg 58, D-67346 Speyer (DE). WAL-

TER, Helmut [DE/DE]; Grünstadter Strasse 82, D-67283 Obrigheim (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, GE, HU, IL, JP, KR, KZ, LT, LV, MX, NO, NZ, PL, RO. RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, UZ, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Anderungen eintreffen.

(54) Title: HETAROYL CYCLOHEXANEDIONE DERIVATIVES WITH HERBICIDAL EFFECT

(54) Bezeichnung: HETAROYLCYCLOHEXANDIONDERIVATE MIT HERBIZIDER WIRKUNG

(57) Abstract

Hetaroyl derivatives having the formula (I) are disclosed, as well as their salts useful in agriculture. In the formula, the variables have the following meanings: R1, R2 are hydrogen, nitro, halogen, cyano, rhodano, hydroxy, mercapto, optionally substituted and/or functionalised C1-C6 alkyl, C1-C6 alkoxy, C1-C6 alkylthio, C1-C6 alkylsulfinyl, C1-C₆ alkylsulfonyl, C₁-C₆ alkoxysulfonyl, or optionally substituted phenyl, phenoxy, phenylthio, phenylsulfinyl or phenylsulfonyl; Z is an optionally substituted, 4-membered, unsaturated, partially or completely saturated chain with three carbon atoms and one nitrogen atom; and Q is optionally

$$Q = \sum_{\mathbb{R}^2} Z \qquad (1)$$

substituted cyclohexan-1,3-dione linked at position 2. Also disclosed is a process for preparing the hetaroyl derivatives, agents containing the same, as well as the use of these derivatives or the agents containing the same for controlling undesirable plants.

(57) Zusammenfassung

Hetaroylderivate der Formel (I), in der die Variablen folgende Bedeutung haben: R1, R2 Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Alkylthio, C1-C6-Alkylsulfinyl, C1-C6-Alkylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, wobei die 6 letztgenannten Reste gegebenenfalls substituiert und/oder funktionalisiert sein können; Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die 5 letztgenannten Reste gegebenenfalls substituiert sein können; Z gegebenenfalls substituierte viergliedrige ungesättigte, partiell oder vollständig gesättigte Kette, bestehend aus drei Kohlenstoffatomen und einem Stickstoffatom; Q gegebenenfalls substituiertes, in 2-Position verknüpftes Cyclohexan-1,3-dion; sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze. Verfahren zur Herstellung der Hetaroylderivate, Mittel, welche diese enthalten, sowie die Verwendung dieser Derivate oder diese enthaltenden Mittel zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	T'Orkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	18	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Капада	ΙT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Nicderlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PŁ.	Polen		
CN	China ·	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ.	Kasachstan	RO	Rumānien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dånemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estiand	LR	Liberia	SG	Singapur		

HETAROYLCYCLOHEXANDIONDERIVATE MIT HERBIZIDER WIRKUNG

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Hetaroylderivate der Formel I

10

$$Q = \begin{bmatrix} 0 & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

15

 R^1 , R^2

in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

Mercapto, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₂-C₆-Alkenyl,
C₂-C₆-Alkinyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-Halogenalkoxy,
C₂-C₆-Alkenyloxy, C₂-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₆-Alkylthio,
C₁-C₆-Halogenalkylthio, C₂-C₆-Alkenylthio, C₂-C₆-Alkinylthio, C₁-C₆-Alkylsulfinyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfinyl,
C₂-C₆-Alkenylsulfinyl, C₂-C₆-Alkinylsulfinyl, C₁-C₆-Alkylsulfonyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfonyl, C₂-C₆-Alkenylsulfonyl, C₂-C₆-Alkinylsulfonyl, C₁-C₆-Alkoxysulfonyl,
C₁-C₆-Halogenalkoxysulfonyl, C₁-C₆-Alkenyloxysulfonyl,
C₂-C₆-Alkinyloxysulfonyl, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio,
Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halo-

geniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl,

Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy,

35 C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy;

z ein Baustein aus der Gruppe Z^1 bis Z^{12}

40

Z 5

Z6

 Z^2

Z 7

 2^3

z٩

Z4

$$R^9$$
 R^7
 R^3
 Z^{12}

30 wobei

40

 R^3 , R^5 , R^7 , R^9 Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C2-C4-Alkenyl, $C_2 \cdot C_4 \cdot Alkinyl$, $C_2 \cdot C_4 \cdot Alkenyloxy$, $C_2 \cdot C_4 \cdot Alkinyl$ oxy, C2-C4-Alkenylthio, C2-C4-Alkinylthio, C1-C4-Alkylsulfinyl, C1-C4-Halogenalkylsulfinyl, $C_2 - C_4 - Alkenylsulfinyl, C_2 - C_4 - Alkinylsulfinyl,$ $C_1 - C_4 - Alkylsulfonyl$, $C_1 - C_4 - Halogenalkylsulfonyl$, C2-C4-Alkenylsulfonyl, C2-C4-Alkinylsulfonyl, C_1-C_4 -Alkoxysulfonyl, C_1-C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C2-C4-Alkenyloxysulfonyl, C2-C4-Alkinyloxysulfonyl, $-NR^{12}R^{13}$, $-CO_2R^{12}$, $-CONR^{12}R^{13}$, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

3

Nitro, Cyano, Hydroxy, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$; sowie die unter R^4 genannten Reste;

5

10

20

25

 R^4 , R^6 , R^8 , R^{10} Wasserstoff, Halogen, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogen \cdot alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylthio$ oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkylthio$ bedeuten;

oder

eine $-CR^3R^4$ -, $-CR^5R^6$ -, $-CR^7R^8$ -, $-CR^9R^{10}$ -Einheit durch C=0 oder C=NR¹³ ersetzt sein kann;

- $\begin{array}{lll} R^{11} & \text{Wasserstoff, } C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl, & C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkyl, \\ C_3 \cdot C_6 \cdot Alkenyl, & C_3 \cdot C_6 \cdot Alkinyl, & C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl \cdot \\ & \text{carbonyl, } C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkylcarbonyl, & \cdot CO_2R^{12}, \\ & \cdot CONR^{12}R^{13} & \text{oder } SO_2R^{12} \text{ bedeutet;} \end{array}$
- Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder Phenyl bedeutet, wobei der letztgenannte Rest partiell oder vollständig halogeniert sein kann und ein bis drei der folgenden Reste tragen kann:

 Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy;

30 $R^{13} \qquad C_1\text{-}C_6\text{-}Alkoxy, \ C_1\text{-}C_6\text{-}Halogenalkoxy, \ C_3\text{-}C_6\text{-}Alkenyl-oxy, \ C_3\text{-}C_6\text{-}Alkinyloxy oder ein unter } R^{12} \text{ genannter } Rest \text{ bedeutet;}$

ein gegebenenfalls substituierter in 2·Stellung verknüpfter Cyclohexan-1,3-dionring;

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

- 40 Außerdem betrifft die Erfindung Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, Mittel welche diese enthalten sowie die Verwendung dieser Derivate oder diese enthaltende Mittel zur Schadpflanzenbekämpfung.
- 45 Aus der Literatur, beispielsweise aus EP-A 283 261, sind 2-Hetaroylcyclohexandione bekannt.

Die herbiziden Eigenschaften der bisher bekannten Verbindungen sowie die Verträglichkeiten gegenüber Kulturpflanzen können jedoch nur bedingt befriedigen. Es lag daher dieser Erfindung die Aufgabe zugrunde, neue, insbesondere herbizid wirksame,

5 Verbindungen mit verbesserten Eigenschaften zu finden.

Demgemäß wurden die Hetaroylderivate der Formel I sowie deren herbizide Wirkung gefunden.

10 Ferner wurden herbizide Mittel gefunden, die die Verbindungen I enthalten und eine sehr gute herbizide Wirkung besitzen. Außerdem wurden Verfahren zur Herstellung dieser Mittel und Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs mit den Verbindungen I gefunden.

15

Die Verbindungen der Formel I können je nach Substitutionsmuster ein oder mehrere Chiralitätszentren enthalten und liegen dann als Enantiomeren oder Diastereomerengemische vor. Gegenstand der Erfindung sind sowohl die reinen Enantiomeren oder Diastereomeren 20 als auch deren Gemische.

Die Verbindungen der Formel I können auch in Form ihrer landwirtschaftlich brauchbaren Salze vorliegen, wobei es auf die Art des Salzes in der Regel nicht ankommt. Im allgemeinen kommen die 25 Salze derjenigen Kationen oder die Säureadditionssalze derjenigen Säuren in Betracht, deren Kationen, beziehungsweise Anionen, die herbizide Wirkung der Verbindungen I nicht negativ beeinträchtigen.

- 30 Es kommen als Kationen insbesondere Ionen der Alkalimetalle, vorzugsweise Lithium, Natrium und Kalium, der Erdalkalimetalle, vorzugsweise Calcium und Magnesium, und der Übergangsmetalle, vorzugsweise Mangan, Kupfer, Zink und Eisen, sowie Ammonium, das gewünschtenfalls ein bis vier C₁-C₄-Alkylsubstituenten und/oder
- 35 einen Phenyl· oder Benzylsubstituenten tragen kann, vorzugsweise Diisopropylammonium, Tetramethylammonium, Tetrabutylammonium, Trimethylbenzylammonium, des weiteren Phosphoniumionen, Sulfoniumionen, vorzugsweise $Tri(C_1-C_4-alkyl)$ sulfonium und Sulfoxoniumionen, vorzugsweise $Tri(C_1-C_4-alkyl)$ sulfoxonium, in Betracht.
- 40 Anionen von brauchbaren Säureadditionsalzen sind in erster Linie Chlorid, Bromid, Fluorid, Hydrogensulfat, Sulfat, Dihydrogenphosphat, Hydrogenphosphat, Nitrat, Hydrogencarbonat, Carbonat, Hexafluorosilikat, Hexafluorophosphat, Benzoat sowie die Anionen von C_1 - C_4 -Alkansäuren, vorzugsweise Formiat, Acetat, Propionat und 45 Butyrat.

Hervorzuheben sind die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I, wobei die Variable Q einen in 2-Stellung verknüpften Cyclohexan-1,3-dionring der Formel II darstellt,

5

10

wobei II auch stellvertretend für die tautomeren Formen II' und II' steht,

15

20
$$R^{14} OH$$
 $R^{14} OH$
 $R^{15} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{18} R^{19} OH$
 $R^{18} R^{19} OH$
 $R^{11} OH$

25 wobei

 R^{14} , R^{15} , R^{17} und R^{19} für Wasserstoff oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ stehen;

für Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_3 \cdot C_4 \cdot Cycloalkyl$ steht, wobei die beiden letztgenannten Gruppen gegebenenfalls einen bis drei der folgenden Substituenten tragen können: Halogen, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ thio oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$;

oder

35

für Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Dithiolan-2-yl oder 1,3-Dithian-2-yl steht, wobei die 6 letztgenannten Reste gegebenenfalls durch ein bis drei C1-C4-Alkylreste substituiert sein können:

40

C₁-C₄-Alkylreste substituiert sein können;

R¹⁸ für Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkoxycarbonyl$ steht;

45

oder

6

R¹⁶ und R¹⁹ gemeinsam eine Bindung oder einen drei- bis sechsgliedrigen carbocyclischen Ring bilden;

oder

5

die -CR16R17-Einheit durch C=O ersetzt sein kann.

Die für die Substituenten $R^{1}\cdot R^{19}$ oder als Reste an Phenylringen genannten organischen Molekülteile stellen Sammelbegriffe für

- 10 individuelle Aufzählungen der einzelnen Gruppenmitglieder dar. Sämtliche Kohlenwasserstoffketten, also alle Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Halogenalkoxy-, Alkylthio-, Halogenalkylthio-, Alkylsulfinyl-, Halogenalkylsulfinyl-, Alkylsulfonyl-, Halogenalkylsulfonyl-, Alkoxysulfonyl-, Halogenalkoxysulfonyl-, Alkyl-
- 15 carbonyl·, Halogenalkylcarbonyl, Alkoxycarbonyl·, Alkenyl·, Alkenyloxy·, Alkenylthio·, Alkenylsulfinyl·, Alkenylsulfonyl·, Alkenyloxysulfonyl·, Alkinyl·, Alkinyloxy·, Alkinylthio·, Alkinylsulfinyl·, Alkinylsulfonyl· und Alkinyloxysulfonyl·Teile können geradkettig oder verzweigt sein. Sofern nicht anders
- 20 angegeben tragen halogenierte Substituenten vorzugsweise ein bis fünf gleiche oder verschiedene Halogenatome. Die Bedeutung Halogen steht jeweils für Fluor, Chlor, Brom oder Iod.

Ferner bedeuten beispielsweise:

- C_1 - C_4 -Alkyl, sowie die Alkylteile von C_1 - C_4 -Alkylcarbonyl: Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl und 1,1-Dimethylethyl;
- 30 C_1 - C_6 -Alkyl, sowie die Alkylteile von C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl: C_1 - C_4 -Alkyl, wie voranstehend genannt, sowie Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methyl-
- pentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, butyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl und 1-Ethyl-3-methylpropyl;
- 40 · C_1 - C_4 -Halogenalkyl, sowie die Halogenalkylteile von C_1 - C_4 -Halogenalkylcarbonyl: einen C_1 - C_4 -Alkylrest wie vorstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Fluormethyl, Difluor-
- methyl, Trifluormethyl, Chlorfluormethyl, Dichlorfluormethyl, Chlordifluormethyl, 2-Fluorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Bromethyl, 2-Iodethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-

7

2-fluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl, Pentafluorethyl, 2-Fluorpropyl, 3-Fluorpropyl, 2,2-Difluorpropyl, 2,3-Difluorpropyl, 2-Chlorpropyl, 3-Chlorpropyl, 2,3-Dichlorpropyl, 2-Brompropyl, 3-Brompropyl, 3,3,3-Trifluorpropyl, 3,3,3-Trichlorpropyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropyl, Heptafluorpropyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethyl, 4-Fluorbutyl, 4-Chlorbutyl, 4-Brombutyl und Nonafluorbutyl;

10

5

- $C_1 \cdot C_6$ -Halogenalkyl, sowie die Halogenalkylteile von $C_1 \cdot C_6$ -Halogenalkylcarbonyl: $C_1 \cdot C_4$ -Halogenalkyl wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentyl, 5-Chlorpentyl, 5-Brompentyl, 5-Iodpentyl, Undecafluorpentyl, 6-Fluorhexyl,
- 6-Chlorhexyl, 6-Bromhexyl, 6-Iodhexyl und Dodecafluorhexyl;
 - C_1 - C_4 -Alkoxy, sowie die Alkoxyteile in C_1 - C_4 -Alkoxycarbonyl; Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylethoxy, propoxy, 2-Methylpropoxy und 1,1-Dimethylethoxy;

- C_1 - C_6 -Alkoxy, sowie die Alkoxyteile in C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl; C_1 - C_4 -Alkoxy wie voranstehend genannt, sowie Pentoxy, 1-Methylbutoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylbutoxy, 1,1-Dimethylpropoxy, 1,2-Dimethylpropoxy, 2,2-Dimethylpropoxy, 1-Ethyl-
- propoxy, Hexoxy, 1-Methylpentoxy, 2-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 4-Methylpentoxy, 1,1-Dimethylbutoxy, 1,2-Dimethylbutoxy, 1,3-Dimethylbutoxy, 2,2-Dimethylbutoxy, 2,3-Dimethylbutoxy, 3,3-Dimethylbutoxy, 1-Ethylbutoxy, 2-Ethylbutoxy, 1,1,2-Trimethylpropoxy, 1,2,2-Trimethylpropoxy, 1-Ethyl-1-methylpropoxy, und 1-Ethyl-2-methylpropoxy;
 - $C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Halogenalkoxy: einen } C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Alkoxyrest wie voranstehend}$ genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy,
- Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2.2-Difluorethoxy, 2.2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2, 2-difluorethoxy, 2.2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2.2.2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy,
- 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trifluorpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlorpropoxy, 1-(Chlorpropoxy, 1-(Chlorpropoxy))
- methyl) 2 chlorethoxy, 1 (Brommethyl) 2 bromethoxy, 4 Fluorbutoxy, 4 - Chlorbutoxy, 4 - Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;

WO 98/12180 PCT/EP97/04894

8

 C_1 - C_6 -Halogenalkoxy: C_1 - C_4 -Halogenalkoxy wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentoxy, 5-Chlorpentoxy, 5-Brompentoxy, 5-Iodpentoxy, Undecafluorpentoxy, 6-Fluorhexoxy, 6-Chlorhexoxy, 6-Bromhexoxy, 6-Iodhexoxy und Dodecafluorhexoxy;

5 C₁·C₄-Alkylthio: Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio und 1.1-Dimethylethylthio;

- 4-Methylpentylthio, 1,1-Dimethylbutylthio, 1,2-Dimethylbutylthio, 1,3-Dimethylbutylthio, 2,2-Dimethylbutylthio, 2,3-Dimethylbutylthio, 3,3-Dimethylbutylthio, 1-Ethylbutylthio, 2-Ethylbutylthio, 1,1,2-Trimethylpropylthio, 1,2,2-Trimethylpropylthio, 1-Ethyl-1-methylpropylthio und 1-Ethyl-2-methylpropylthio;
 - $C_1 \cdot C_4$ -Halogenalkylthio: einen $C_1 \cdot C_4$ -Alkylthiorest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluor-
- methylthio, Difluormethylthio, Trifluormethylthio, Chlor-difluormethylthio, Bromdifluormethylthio, 2-Fluorethylthio, 2-Chlorethylthio, 2-Bromethylthio, 2-Iodethylthio, 2,2-Difluorethylthio, 2,2-Trifluorethylthio, 2,2,2-Trichlorethylthio, 2-Chlor-2-fluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio
- ethylthio, 2,2-Dichlor-2-fluorethylthio, Pentafluorethylthio, 2-Fluorpropylthio, 3-Fluorpropylthio, 2-Chlorpropylthio, 3-Chlorpropylthio, 2-Brompropylthio, 3-Brompropylthio, 2,2-Difluorpropylthio, 2,3-Difluorpropylthio, 2,3-Dichlorpropylthio, 3,3,3-Trifluorpropylthio, 3,3,3-Trichlorpropyl-
- thio, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylthio, Heptafluorpropylthio, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylthio, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethylthio, 1-(Brommethyl)-2-bromethylthio, 4-Fluorbutylthio, 4-Chlorbutylthio, 4-Brombutylthio und Nonafluorbutylthio;
- 40 · C_1 - C_6 -Halogenalkylthio: C_1 - C_4 -Halogenalkylthio wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentylthio, 5-Chlorpentylthio, 5-Brompentylthio, 5-Iodpentylthio, Undecafluorpentylthio, 6-Fluorhexylthio, 6-Chlorhexylthio, 6-Bromhexylthio, 6-Iodhexylthio und Dodecafluorhexylthio;

 $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylsulfinyl$ ($C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl \cdot S$ (=0) -): Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Propylsulfinyl, 1-Methylethylsulfinyl, Butylsulfinyl, 1-Methylpropylsulfinyl, 2-Methylpropylsulfinyl und 1,1-Dimethylethylsulfinyl;

5

- C_1 - C_6 -Alkylsulfinyl: C_1 - C_4 -Alkylsulfinyl wie voranstehend genannt, sowie Pentylsulfinyl, 1-Methylbutylsulfinyl, 2-Methylbutylsulfinyl, 3-Methylbutylsulfinyl, 2,2-Dimethylpropylsulfinyl, sulfinyl, 1-Ethylpropylsulfinyl, 1,1-Dimethylpropylsulfinyl,
- 10 1,2-Dimethylpropylsulfinyl, Hexylsulfinyl, 1-Methylpentylsulfinyl, 2-Methylpentylsulfinyl, 3-Methylpentylsulfinyl,
 4-Methylpentylsulfinyl, 1,1-Dimethylbutylsulfinyl, 1,2-Dimethylbutylsulfinyl, 1,3-Dimethylbutylsulfinyl, 2,2-Dimethylbutylsulfinyl, 2,3-Dimethylbutylsulfinyl, 3,3-Dimethylbutylsulfinyl, 1-Ethylbutylsulfinyl, 2-Ethylbutylsulfinyl,
- 1.1,2-Trimethylpropylsulfinyl, 1,2,2-Trimethylpropylsulfinyl, 1-Ethyl-1-methylpropylsulfinyl und 1-Ethyl-2-methylpropyl-sulfinyl;
- 20 · C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfinyl: C_1 - C_4 -Alkylsulfinylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also Fluormethylsulfinyl, Sulfinyl, Difluormethylsulfinyl, Trifluormethylsulfinyl, Chlordifluormethylsulfinyl, Bromdifluormethylsulfinyl,
- 2-Fluorethylsulfinyl, 2-Chlorethylsulfinyl, 2-Bromethylsulfinyl, 2-Iodethylsulfinyl, 2,2-Difluorethylsulfinyl, 2,2,2-Trifluorethylsulfinyl, 2,2,2-Trichlorethylsulfinyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfinyl, 2-Chlor-2,2-difluorethylsulfinyl, 2-Unifinyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethylsulfinyl, Pentafluorethylsulfinyl, 2-Dichlor-2-fluorethylsulfinyl, Pentafluorethylsulfinyl, 2-Dichlor-2-fluorethylsulfinyl, 2-Dichlor-2-fluorethy
- sulfinyl, 2-Fluorpropylsulfinyl, 3-Fluorpropylsulfinyl, 2-Chlorpropylsulfinyl, 3-Chlorpropylsulfinyl, 2-Brompropylsulfinyl, 3-Brompropylsulfinyl, 2,2-Difluorpropylsulfinyl, 2,3-Difluorpropylsulfinyl, 2,3-Dichlorpropylsulfinyl, 3,3,3-Trifluorpropylsulfinyl, 3,3,3-Trichlorpropylsulfinyl,
- 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylsulfinyl, Heptafluorpropylsulfinyl,
 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylsulfinyl, 1-(Chlormethyl)-2chlorethylsulfinyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethylsulfinyl,
 4-Fluorbutylsulfinyl, 4-Chlorbutylsulfinyl, 4-Brombutylsulfinyl und Nonafluorbutylsulfinyl;

40

- $C_1 \cdot C_6 \cdot \text{Halogenalkylsulfinyl} \colon C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Halogenalkylsulfinyl} \text{ wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentylsulfinyl, 5-Chlorpentylsulfinyl, 5-Brompentylsulfinyl, 5-Iodpentylsulfinyl, Undecafluorpentylsulfinyl, 6-Fluorhexylsulfinyl, 6-Chlor-$
- hexylsulfinyl, 6-Bromhexylsulfinyl, 6-Iodhexylsulfinyl und Dodecafluorhexylsulfinyl;

BNSDOCID: <WO__9812180A1_L>

- C_1 - C_4 -Alkylsulfonyl (C_1 - C_4 -Alkyl-S(=0) $_2$ -): Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, 1-Methylethylsulfonyl, Butylsulfonyl, 1-Methylpropylsulfonyl, 2-Methylpropylsulfonyl und 1,1-Dimethylethylsulfonyl;

5

- $\label{eq:condition} \begin{array}{l} C_1 \cdot C_6 \cdot \text{Alkylsulfonyl}: \ C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Alkylsulfonyl} \ \text{wie voranstehend genannt, sowie Pentylsulfonyl, 1-Methylbutylsulfonyl, 2-Methylbutylsulfonyl, 2-Dimethylpropylsulfonyl, 3-Methylbutylsulfonyl, 2,2-Dimethylpropylsulfonyl, sulfonyl, 1-Ethylpropylsulfonyl, 1,1-Dimethylpropylsulfonyl, ...} \end{array}$
- 1.2-Dimethylpropylsulfonyl, Hexylsulfonyl, 1-Methylpentyl-sulfonyl, 2-Methylpentylsulfonyl, 3-Methylpentylsulfonyl, 4-Methylpentylsulfonyl, 1.1-Dimethylbutylsulfonyl, 1.2-Dimethylbutylsulfonyl, 2.2-Dimethylbutylsulfonyl, 2.3-Dimethylbutylsulfonyl, 3.3-Dimethylbutylsulfonyl, 2.3-Dimethylbutylsulfonyl, 2.5-Ethylbutylsulfonyl, 2.5-Ethylbutylsulfonyl, 2.5-Ethylbutylsulfonyl,
- sulfonyl, 1-Ethylbutylsulfonyl, 2-Ethylbutylsulfonyl, 1,1,2-Trimethylpropylsulfonyl, 1,2,2-Trimethylpropylsulfonyl, 1-Ethyl-1-methylpropylsulfonyl und 1-Ethyl-2-methylpropylsulfonyl;
- 20 · C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfonyl: einen C_1 - C_4 -Alkylsulfonylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also Fluor-methylsulfonyl, Difluormethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Sulfonyl, Chlordifluormethylsulfonyl, Bromdifluormethyl-
- sulfonyl, 2-Fluorethylsulfonyl, 2-Chlorethylsulfonyl, 2-Bromethylsulfonyl, 2-Iodethylsulfonyl, 2,2-Difluorethylsulfonyl, 2,2,2-Trifluorethylsulfonyl, 2,2,2-Trichlorethylsulfonyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfonyl, 2-Chlor-2,2-difluorethylsulfonyl, sulfonyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethylsulfonyl, Pentafluorethyl-
- sulfonyl, 2-Fluorpropylsulfonyl, 3-Fluorpropylsulfonyl, 2-Chlorpropylsulfonyl, 3-Chlorpropylsulfonyl, 2-Brompropylsulfonyl, sulfonyl, 3-Brompropylsulfonyl, 2,2-Difluorpropylsulfonyl, 2,3-Difluorpropylsulfonyl, 2,3-Dichlorpropylsulfonyl, 3,3,3-Trifluorpropylsulfonyl, 3,3,3-Trichlorpropylsulfonyl,
- 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylsulfonyl, Heptafluorpropylsulfonyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylsulfonyl, 1-(Chormethyl)-2-chlorethylsulfonyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethylsulfonyl, 4-Fluorbutylsulfonyl, 4-Chlorbutylsulfonyl, 4-Brombutylsulfonyl und Nonafluorbutylsulfonyl;

40

C₁-C₆-Halogenalkylsulfonyl: C₁-C₄-Halogenalkylsulfonyl wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentylsulfonyl, 5-Chlorpentylsulfonyl, 5-Brompentylsulfonyl, 5-Iodpentylsulfonyl, 6-Fluornexylsulfonyl, 6-Bromhexylsulfonyl, 6-Iodhexylsulfonyl und Dodecafluorhexylsulfonyl;

C₁-C₄-Alkoxysulfonyl: Methoxysulfonyl, Ethoxysulfonyl, Propoxysulfonyl, 1-Methylethoxysulfonyl, Butoxysulfonyl, 1-Methylepropoxysulfonyl und 1,1-Dimethylethoxysulfonyl;

5

- C₁-C₆-Alkoxysulfonyl; C₁-C₄-Alkoxysulfonyl wie voranstehend genannt, sowie Pentoxysulfonyl, 1-Methylbutoxysulfonyl, 2-Methylbutoxysulfonyl, 3-Methylbutoxysulfonyl, 1,1-Dimethylpropoxysulfonyl, 1,2-Dimethylpropoxysulfonyl, 2,2-Dimethylpropoxysulfonyl, 1-Ethylpropoxysulfonyl, Hexoxysulfonyl, 1-Methylpentoxysulfonyl, 2-Methylpentoxysulfonyl, 3-Methylpentoxysulfonyl, 4-Methylpentoxysulfonyl, 1,1-Dimethylbutoxysulfonyl, 1,2-Dimethylbutoxysulfonyl, 1,3-Dimethylbutoxysulfonyl, 2,2-Dimethylbutoxysulfonyl, 2,3-Dimethylbutoxysulfonyl, 3-Methylbutoxysulfonyl, 3-Methylbutoxysulfo
- sulfonyl, 3,3-Dimethylbutoxysulfonyl, 1-Ethylbutoxysulfonyl, 2-Ethylbutoxysulfonyl, 1,1,2-Trimethylpropoxysulfonyl, 1,2,2-Trimethylpropoxysulfonyl, 1-Ethyl-1-methylpropoxysulfonyl und 1-Ethyl-2-methylpropoxysulfonyl;
- 20 $C_1 \cdot C_4$ -Halogenalkoxysulfonyl: einen $C_1 \cdot C_4$ -Alkoxysulfonylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxysulfonyl, Difluormethoxysulfonyl, Trifluormethoxysulfonyl, Chlordifluormethoxysulfonyl, Bromdifluor-
- methoxysulfonyl, 2-Fluorethoxysulfonyl, 2-Chlorethoxysulfonyl, 2-Bromethoxysulfonyl, 2-Iodethoxysulfonyl, 2.2-Difluorethoxysulfonyl, 2.2-Trifluorethoxysulfonyl, 2-Chlor-2-fluorethoxysulfonyl, 2-Chlor-2-fluorethoxysulfonyl, 2.2-Dichlor-2-fluorethoxysulfonyl, 2.2.2-Trichlorethoxysulfonyl,
- sulfonyl, Pentafluorethoxysulfonyl, 2-Fluorpropoxysulfonyl, 3-Fluorpropoxysulfonyl, 2-Chlorpropoxysulfonyl, 3-Chlorpropoxysulfonyl, 2-Brompropoxysulfonyl, 3-Brompropoxysulfonyl, 2,2-Difluorpropoxysulfonyl, 2,3-Difluorpropoxysulfonyl, 2,3-Dichlorpropoxysulfonyl, 3,3,3-Trifluorpropoxysulfonyl,
- 35 3,3,3-Trichlorpropoxysulfonyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy-sulfonyl, Heptafluorpropoxysulfonyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxysulfonyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxysulfonyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxysulfonyl, 4-Fluorbutoxysulfonyl, 4-Chlorbutoxysulfonyl, 4-Brombutoxysulfonyl und 4-Iodbutoxy-sulfonyl;
- C₁-C₆-Halogenalkoxysulfonyl: C₁-C₄-Halogenalkoxysulfonyl wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentoxysulfonyl, 5-Chlorpentoxysulfonyl, 5-Brompentoxysulfonyl, 5-Iodpentoxysulfonyl, Undecafluorpentoxysulfonyl, 6-Fluorhexoxysulfonyl, 6-Chlorhexoxysulfonyl, 6-Bromhexoxysulfonyl, 6-Iodhexoxysulfonyl und Dodecafluorhexoxysulfonyl;

```
C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, sowie die Alkenylteile von C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyloxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylsulfinyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl-sulfonyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyloxysulfonyl: Ethenyl, Prop-1-en-1-yl, Prop-2-en-1-yl, 1-Methylethenyl, Buten-1-yl, Buten-2-yl, Buten-3-yl, 1-Methyl-prop-1-en-1-yl, 2-Methyl-prop-1-en-1-yl, 1-Methyl-prop-2-en-1-yl und 2-Methyl-prop-2-en-1-yl;
```

 $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyl$, sowie die Alkenylteile von $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyloxy$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenylthio$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenylsulfinyl$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyl$

- sulfonyl, C₂-C₆-Alkenyloxysulfonyl: C₂-C₄-Alkenyl wie voranstehend genannt, sowie Penten-1-yl, Penten-2-yl, Penten-3-yl, Penten-4-yl, 1-Methyl-but-1-en-1-yl, 2-Methyl-but-1-en-1-yl, 3-Methyl-but-1-en-1-yl, 1-Methyl-but-2-en-1-yl, 2-Methyl-but-2-en-1-yl, 3-Methyl-but-2-en-1-yl,
- 1-Methyl-pent-1-en-1-yl, 2-Methyl-pent-1-en-1-yl, 3-Methyl-pent-1-en-1-yl, 4-Methyl-pent-1-en-1-yl, 1-Methyl-pent-2-en-1-yl, 2-Methyl-pent-2-en-1-yl, 3-Methyl-pent-2-en-1-yl, 4-Methyl-pent-2-en-1-yl, 1-Methyl-pent-3-en-1-yl, 2-Methyl-pent-3-en-1-yl, 3-Methyl-pent-3-en-1-yl, 4-Methyl-pent-3-en-
- 1-yl, 1-Methyl-pent-4-en-1-yl, 2-Methyl-pent-4-en-1-yl,
 3-Methyl-pent-4-en-1-yl, 4-Methyl-pent-4-en-1-yl,
 1,1-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,1-Dimethyl-but-3-en-1-yl,
 1,2-Dimethyl-but-1-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-but-2-en-1-yl,
 1,2-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 1,3-Dimethyl-but-1-en-1-yl,
- 1,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl,
 2,2-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-1-en-1-yl,
 2,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl,
 3,3-Dimethyl-but-1-en-1-yl, 3,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl,
 1-Ethyl-but-1-en-1-yl, 1-Ethyl-but-2-en-1-yl, 1-Ethyl-
- but-3-en-1-y1, 2-Ethyl-but-1-en-1-y1, 2-Ethyl-but-2-en-1-y1,
 2-Ethyl-but-3-en-1-y1, 1,1,2-Trimethyl-prop-2-en-1-y1,
 1-Ethyl-1-methyl-prop-2-en-1-y1, 1-Ethyl-2-methyl-prop-1en-1-y1 und 1-Ethyl-2-methyl-prop-2-en-1-y1;
- 40 C₂-C₄-Alkinyl sowie die Alkinylreste von C₂-C₄-Alkinyloxy, C₂-C₄-Alkinylthio, C₂-C₄-Alkinylsulfinyl, C₂-C₄-Alkinylsulfinyl, C₂-C₄-Alkinylsulfonyl: Ethinyl, Prop-1-in-1-yl, Prop-2-in-1-yl, But-1-in-1-yl, But-1-in-3-yl, But-1-in-4-yl und But-2-in-1-yl;

C2-C6-Alkinyl, sowie die Alkinylreste von C2-C6-Alkinyloxy, C2-C6-Alkinylthio, C2-C6-Alkinylsulfinyl, C2-C6-Alkinyl sulfonyl, C2-C6-Alkinyloxysulfonyl: C2-C4-Alkinyl wie voranstehend genannt, sowie Pent-1-in-1-yl, Pent-1-in-3-yl, Pent-1-in-4-yl, Pent-1-in-5-yl, Pent-2-in-1-yl, Pent-2-in-4-yl, Pent-2-in-5-yl, 3-Methyl-but-1-in-3-yl, 3-Methyl-but-1-in-4-yl, Hex-1-in-1-yl, Hex-1-in-3-yl, Hex-1-in-4-yl, Hex-1-in-6-yl, Hex-2-in-1-yl, Hex-2-in-4-yl, Hex-2-in-5-yl, Hex-2-in-6-yl, Hex-3-in-1-yl, Hex-3-in-2-yl, 3-Methyl-pent-1-in-1-yl, 3-Methyl-pent-1-in-3-yl, 3-Methyl-pent-1-in-1-yl, 4-Methyl-pent-2-in-5-yl, 4-Methyl-pent-2-in-5-yl;

C₃-C₄-Cycloalkyl: Cyclopropyl und Cyclobutyl;

15

Alle Phenylringe sind vorzugsweise unsubstituiert oder tragen ein bis drei Halogenatome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest, einen Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy- oder Trifluormethoxy-substituenten.

20

In Hinblick auf die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I als Herbizide haben die Variablen vorzugsweise folgende Bedeutungen, und zwar jeweils für sich allein oder in Kombination:

25

R¹ Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₂-C₆-Alkenyl, C₂-C₆-Alkinyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-Halogenalkoxy, C₂-C₆-Alkenyloxy, C₂-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₆-Alkylthio, C₁-C₆-Halogenalkylthio, C₂-C₆-Alkenylthio, C₂-C₆-Alkinylthio, C₁-C₆-Alkylsulfinyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfinyl, C₂-C₆-Alkenylsulfinyl, C₂-C₆-Alkinylsulfinyl, C₁-C₆-Alkylsulfonyl, C₁-C₆-Halogen-

alkylsulfonyl, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenylsulfonyl$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkinylsulfonyl$,

- C₁-C₆-Alkoxysulfonyl, C₁-C₆-Halogenalkoxysulfonyl,
 C₂-C₆-Alkenyloxysulfonyl, C₂-C₆-Alkinyloxysulfonyl, Phenyl,
 Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl,
 wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder
 vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der
 folgenden Gruppen tragen können:
- Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy; besonders bevorzugt Nitro, Halogen, Hydroxy, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyl oder Phenyl, wobei letzgenannter Rest unsubstituiert ist oder ein bis

BNSDOCID: <WO__9812180A1 | >

.. (- 2 - 4 -

drei Halogenatome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest, einen Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy oder Trifluormethyl-, methoxysubstituenten tragen kann;

- insbesonders bevorzugt Nitro, Fluor, Chlor, Brom, Hydroxy,

 Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Pentafluorethylsulfonyl oder Phenyl;
- R² Wasserstoff, Halogen oder C₁·C₆·Alkyl;
 10 besonders bevorzugt Wasserstoff, Chlor, Brom oder Methyl;
 - $Z = Z^{1}, Z^{2}, Z^{3}, Z^{4}, Z^{5}, Z^{6}, Z^{7}, Z^{8}, Z^{9}, Z^{10}, Z^{11} \text{ oder } Z^{12};$
- R3, R5, R7, R9 Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogen-alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, C_1 - C_4 -Halogenalkylthio, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C_2 - C_4 -Alkenyl, C_2 - C_4 -Alkinyl, C_2 - C_4 -Alkenyloxy, C_2 - C_4 -Alkinyl-oxy, C_2 - C_4 -Alkenylthio, C_2 - C_4 -Alkinylthio, C_1 - C_4 -Alkyl-sulfinyl, C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkenylsulfinyl,
- sulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partielle oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:
 Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl,
- C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy; besonders bevorzugt Wasserstoff, Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₆-Alkoxycarbonyl oder Phenyl, wobei letztgenannter Rest unsubstituiert ist oder ein bis drei Halogen-
- atome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest, einen Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy- oder Trifluormethoxy- substituenten tragen kann; insbesonders bevorzugt Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormeth-
- oxy, Difluormethoxy, Nitro, Cyano, Hydroxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Phenyl;
- R^4 , R^6 , R^8 , R^{10} Wasserstoff, Halogen oder C_1 - C_4 -Alkyl; besonderes bevorzugt Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl; inbesondere bevorzugt Wasserstoff;

- Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkyl-carbonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyl oder Phenylsulfonyl, wobei der letztgenannte Phenylrest gegebenenfalls durch einen C_1 - C_4 -Alkylrest substituiert sein kann; besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Difluormethyl, Trifluor
- besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Isopropylcarbonyl, Trifluormethylcarbonyl, Methylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Phenylsulfonyl oder 4-Methylphenylsulfonyl;

10

5

- R^{12} Wasserstoff oder $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl$; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl oder Ethyl;
- R¹³ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₃-C₆-Alkenyloxy oder C₃-C₆-Alkinyloxy; besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, 2-Propen-1-yloxy, 2-Propin-1-yloxy oder 1-Methyl-2-propin-1-yloxy;
- 20 R¹⁴, R¹⁵, R¹⁷, R¹⁹ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl oder Ethyl;
- R¹⁶ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₄-Cycloalkyl, wobei die beiden letztgenannten Gruppen gegebenenfalls ein bis drei der folgenden Substituenten tragen können: Halogen, C₁-C₄-Alkoxy oder C₁-C₄-Alkylthio; Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Dithion-2-yl oder 1,3-Dithiolan-2-yl, wobei die sechs letztgenannten Gruppen gegebenenfalls bis zu drei C₁-C₄-Alkylreste tragen können; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Cyclopropyl, Di(methoxy)methyl, Di(ethoxy)methyl, 2-Ethylthiopropyl, Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, 1,3-Dioxo-
- lan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 5,5-Dimethyl-1-3-dioxan-2-yl,
 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl, 1,3-Dithiolan-2-yl,
 5,5-Dimethyl-1,3-dithian-2-yl oder 1-Methylthiocyclopropyl;
- R^{18} Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxycarbonyl$; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl oder Methoxycarbonyl.

Ebenso kann in Betracht kommen, daß R^{16} und R^{19} eine π -Bindung ausbilden, so daß ein Doppelbindungssystem entsteht.

45 Gewünschtenfalls kann die - $CR^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt werden.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, wobei die Variable Z die Bedeutung Z¹, Z², Z¹¹ oder Z¹² hat.

Ebenso bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, wobei die 5 Variable Z die Bedeutung Z^3 , Z^4 , Z^5 , Z^6 , Z^7 oder Z^8 hat.

Ebenso bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, wobei die Variable Z die Bedeutung 2^9 oder Z^{10} hat.

10 Insbesondere bevorzugt sind Verbindungen der Formel Ia-Ic (Z=Z1) und Id-Ie (Z=Z2) sowie deren N-Oxide Ia'-Ic' (Z=Z11) und Id'-Ie' (Z=Z12), ebenso insbesondere bevorzugt sind Verbindungen der Formeln If $(Z=Z^9)$ und Ig $(Z=Z^{10})$.

15 O R9 \mathbb{R}^2 20

R5 R^1

Ιa

 \mathbb{R}^2 R9 R7 0 R^1

Ib

 \mathbb{R}^1 R9 \mathbb{R}^2 \mathbb{R}^7 R5 0 ΙC

O R9

 R^7

25

30

0 R9 \mathbb{R}^2 R^1 \mathbb{R}^3

 \mathbb{R}^1 R9 R7 O R3

Ν R^1 0.

Ιd

Ιe

Ia'

35

 \mathbb{R}^2 R^9 R^7 40 0 R^1 Ib'

 R^1 R9 R^2 R^7 R5 Ν 0 0.

Ic'

O R9 R^7 R^{2} \mathbb{R}^1 \mathbb{R}^3 Id'

45

 \mathbb{R}^2

Weiterhin sind die Verbindungen Ia, Ib, Ic, Id und Ie bevorzugt.

Ebenso sind die Verbindungen If und Ig, wobei CR^3R^4 , CR^5R^6 , CR^7R^8 15 und/oder CR^9R^{10} nicht durch C=O oder C=NR¹³ ersetzt werden können, bevorzugt.

Weiterhin sind die Verbindungen If, wobei CR^5R^6 durch C=O oder $C=NR^{13}$ ersetzt ist, bevorzugt.

Weiterhin sind die Verbindungen Ig, wobei CR^3R^4 , CR^7R^8 und/oder CR^8R^{10} durch C=0 oder C=NR¹³ ersetzt ist, bevorzugt.

Außerordentlich bevorzugt sind die in Tabelle 1 aufgeführten 25 Verbindungen Ial (\triangleq I mit R², R¹⁴, R¹⁵, R¹⁶, R¹⁷, R¹⁸, R¹⁹ = H, wobei das "Q-CO-Fragment" in Position a, R¹ in Position d und Z¹ über die Positionen b und c gebunden sind).

Tabelle 1

40	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.001	Br	Н	Н	Н
	Ia1.002	Cl	Н	Н	Н
45	Ia1.003	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н
	Ia1.004	CH ₃	Н	Н	Н
	Ia1.005	ОН	н	Н	Н
	Ia1.006	OCH ₃	Н	Н	Н

			,	-	- 0
	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.007	CF ₃	H	Н	Н
	Ia1.008	NO ₂	Н	Н	Н
5	Ia1.009	F	Н	Н	Н
	Ia1.010	OCF ₃	Н	Н	Н
	Ial.011	C ₆ H ₅	Н	Н .	Н
	Ia1.012	Br	Н	CH ₃	Н
10	Ia1.013	Cl	Н	CH ₃	Н
	Ia1.014	SO ₂ CH ₃	Н	CH ₃	Н
	Ia1.015	CH ₃	Н	CH ₃	Н
	Ia1.016	ОН	Н	CH ₃	Н
	Ia1.017	OCH ₃	Н	CH ₃	Н
15	Ia1.018	CF ₃	Н	CH ₃	Н
	Ia1.019	NO ₂	H	CH ₃	Н
	Ia1.020	F	Н	CH ₃	Н
	Ia1.021	OCF ₃	н	CH ₃	Н
20	Ia1.022	C ₆ H ₅	H	CH ₃	. Н
	Ia1.023	Br	CH₃	Н	Н
	Ia1.024	Cl	CH ₃	Н	Н
	Ia1.025	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н
25	Ia1.026	CH ₃	CH ₃	Н	Н
-5	Ia1.027	ОН	CH₃	Н	Н
	Ia1.028	OCH ₃	CH ₃	Н	Н
	Ia1.029	CF ₃	CH ₃	Н	H
	Ia1.030	NO ₂	CH₃	Н	Н
30	Ial.031	F ·	CH ₃	Н	H
	Ia1.032	OCF ₃	CH ₃	Н	Н
	Ia1.033	C ₆ H ₅	CH₃	Н	Н
	Ia1.034	Br	Н	н	CH ₃
35	Ia1.035	C1	Н	Н	CH ₃
	Ia1.036	SO ₂ CH ₃	Н	Н	CH ₃
	Ia1.037	CH ₃	Н	H	CH ₃
	Ia1.038	OH	Н	Н	CH ₃
40	Ia1.039	OCH ₃	H	Н	CH ₃
	Ia1.040	CF ₃	Н	Н	CH ₃
	Ia1.041	NO ₂	Н	Н	CH ₃
	Ia1.042	F	H	Н	CH ₃
45	Ia1.043	OCF ₃	H	Н	CH ₃
40	Ia1.044	C ₆ H ₅	Н	Н	CH ₃
	Ia1.045	Br	CH ₃	CH ₃	CH ₃

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.046	C1	CH ₃	CH ₃	CH ₃
5	Ia1.047	SO ₂ CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.048	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.049	ОН	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.050	OCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.051	CF ₃	СН₃	CH ₃	CH ₃
10	Ia1.052	NO ₂	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.053	F	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.054	OCF ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.055	C ₆ H ₅	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.056	Br	Н	Cl	Н
15	Ia1.057	Cl	Н	Cl	Н
	Ia1.058	SO ₂ CH ₃	Н	C1	Н
	Ia1.059	CH ₃	Н	C1	Н
	Ia1.060	ОН	Н	Cl	Н
20	Ia1.061	OCH ₃	Н	Cl	Н
	Ia1.062	CF ₃	Н	Cl	Н
	Ia1.063	NO ₂	Н	C1	Н
	Ia1.064	F	Н	Cl	H ·
25	Ia1.065	OCF ₃	Н	Cl	н
2	Ia1.066	C ₆ H ₅	Н	C1	Н
1	Ia1.067	Br	Cl	Н	Н
	Ia1.068	C1	C1	Н	Н
	Ia1.069	SO ₂ CH ₃	Cl	Н	Н
30	Ia1.070	CH ₃	Cl	Н	Н
	Ia1.071	ОН	Cl	Н	Н
	Ia1.072	OCH ₃	Cl	Н	Н
	Ia1.073	CF ₃	Cl	Н	Н
35	Ia1.074	NO ₂	Cl	н	Н
	Ia1.075	F	Cl	Н	Н
	Ia1.076	OCF ₃	Cl	Н	Н
	Ia1.077	C ₆ H ₅	Cl	Н	Н
40	Ia1.078	Br	Н	Н	C1
	Ia1.079	C1	Н	Н	Cl
Į	Ia1.080	SO ₂ CH ₃	Н	Н	C1
	Ia1.081	CH ₃	Н	Н	C1
45	Ia1.082	ОН	Н	Н	C1
[Ia1.083	OCH ₃	Н	Н	Cl
[Ia1.084	CF ₃	Н	Н	Cl

BNSDOCID: <WO___9812180A1___>

and the second

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.085	NO ₂	Н	Н	Cl
	Ia1.086	F	Н	Н	Cl
5	Ia1.087	OCF ₃	Н	Н	Cl
١	Ia1.088	C ₆ H ₅	Н	Н	Cl
	Ia1.089	Br	C1	Cl	Cl
	Ia1.090	Cl	Cl	Cl	C1
	Ia1.091	SO ₂ CH ₃	Cl	Cl	C1
10	Ia1.092	CH ₃	Cl	Cl	Cl
	Ia1.093	OH	Cl	C1	Cl
	Ia1.094	OCH ₃	C1	Cl	Cl
	Ia1.095	CF ₃	Cl	C1	Cl
15	Ial.096	NO ₂	Cl	Cl	Cl
	Ia1.097	F	Cl	Cl	Cl
	Ia1.098	OCF ₃	Cl	Cl	Cl
	Ial.099	C ₆ H ₅	Cl	Cl	Cl
20	Ial.100	Br	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ial.101	C1	C ₆ H ₅	Н	н
	Ia1.102	SO ₂ CH ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.103	CH ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
25	Ia1.104	ОН	C ₆ H ₅	Н	Н
23	Ia1.105	OCH ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.106	CF ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.107	NO ₂	C ₆ H ₅	Н	н
	Ial.108	F	C ₆ H ₅	Н	Н
30	Ia1.109	OCF ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.110	C ₆ H ₅	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.111	Br	CH ₃	OH	Н
	Ia1.112	Cl	CH ₃	OH	Н
35	Ia1.113	SO ₂ CH ₃	CH ₃	OH	Н
	Ia1.114	CH ₃	CH ₃	ОН	Н
	Ia1.115	ОН	CH ₃	ОН	Н
	Ial.116	OCH ₃	CH ₃	ОН	Н
40	Ial.117	CF ₃	CH ₃	ОН	Н
	Ial.118	NO ₂	CH ₃	ОН	Н
	Ia1.119	F	CH ₃	ОН	Н
	Ia1.120	OCF ₃	CH ₃	ОН	Н
45	Ia1.121	C ₆ H ₅	CH ₃	ОН	Н
40	Ia1.122	Br	CF ₃	Н	Н
	Ia1.123	Cl	CF ₃	Н	Н

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
5	Ia1.124	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.125	CH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ial.126	ОН	CF ₃	Н	Н
•	Ia1.127	OCH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.128	CF ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.129	NO ₂	CF ₃	Н	Н
	Ia1.130	F	CF ₃	Н	Н
10	Ia1.131	OCF ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.132	C ₆ H ₅	CF ₃	Н	Н
	Ia1.133	Br	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.134	C1	CH ₃	H	ОН
15	Ia1.135	SO ₂ CH ₃	CH ₃	н	ОН
	Ial.136	CH ₃	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.137	ОН	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.138	OCH ₃	CH ₃	Н	ОН
20	Ia1.139	CF ₃	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.140	NO ₂	CH ₃	Н	ОН
	Ial.141	F	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.142	OCF ₃	CH ₃	Н	ОН
25	Iai.143	C ₆ H ₅	CH ₃	Н	ОН
23	Ial.144	Br	Н	Н	OCH ₃
	Ial.145	C1	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.146	SO ₂ CH ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ial.147	CH ₃	Н	Н	OCH ₃
30	Ia1.148	ОН	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.149	OCH ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ial.150	CF ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.151	NO ₂	Н	H	OCH ₃
35	Ia1.152	F	Н	Н	OCH ₃
[Ia1.153	Н	Н	Н	OCH ₃
[Ia1.154	OCF ₃	Н	Н	OCH ₃
[Ia1.155	C ₆ H ₅	Н	Н	OCH ₃
40	Ial.156	Br	C1	Cl	CH ₃
	Ia1.157	C1	Cl	C1	CH ₃
	Ia1.158	SO ₂ CH ₃	Cl	Cl	CH ₃
	Ia1.159	CH ₃	Cl	C1	CH ₃
45	Ia1.160	ОН	C1,	Cl	CH ₃
-3	Ia1.161	OCH ₃	Cl	Cl	CH ₃
Γ	Ia1.162	CF ₃	Cl	C1	CH ₃

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.163	NO ₂	Cl	C1	CH ₃
	Ia1.164	F	C1	Cl	CH ₃
5	Ial.165	OCF ₃	Cl	C1	CH ₃
	Ial.166	C ₆ H ₅	C1	C1	CH ₃
	Ia1.167	Br	CF ₃	Н	Br
	Ia1.168	Cl	CF ₃	Н	Br
10	Ia1.169	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	Br
10	Ia1.170	CH ₃	CF ₃	Н	Br
	Ial.171	ОН	CF ₃	Н	Br
	Ia1.172	OCH ₃	CF ₃	Н	Br
	Ia1.173	CF ₃	CF ₃	Н	Br
15	Ia1.174	NO ₂	CF ₃	Н	Br
	Ia1.175	F	CF ₃	Н	Br
	Ial.176	Н	CF ₃	Н	Br
	Ia1.177	OCF ₃	CF ₃	Н	Br
20	Ial.178	C ₆ H ₅	CF ₃	Н	Br
	Ia1.179	Br	OH	CN	Н
	Ia1.180	C1	ОН	CN	Н
	Ia1.181	SO ₂ CH ₃	OH	CN	Н
25	Ia1.182	CH ₃	ОН	CN	Н
	Ia1.183	ОН	ОН	CN	Н
	Ia1.184	OCH ₃	ОН	CN	Н
	Ia1.185	CF ₃	ОН	CN	Н
20	Ia1.186	NO ₂	OH	CN	Н
30	Ial.187	F	он	CN	Н
	Ial.188	OCF ₃	ОН	CN	Н
	Ial.189	C ₆ H ₅	OH	CN	Н
	Ia1.190	Br	Н	CF ₃	Н
35	Ia1.191	C1	Н	CF ₃	H
	Ia1.192	SO ₂ CH ₃	Н	CF ₃	Н
	Ia1.193	CH ₃	Н	CF ₃	Н
	Ia1.194	ОН	Н	CF ₃	Н
40	Ia1.195	OCH ₃	Н	CF ₃	Н
[Ia1.196	CF ₃	!!	CF ₃	Н
	Ial.197	NO ₂	H	CF ₃	Н
	Ia1.198	F	Н	CF ₃	Н
45	Ia1.199	OCF ₃	Н	CF ₃	Н
	Ia1.200	C ₆ H ₅	Н	CF ₃	Н
[Ia1.201	Br	Н	Н	NO ₂

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.202	C1	Н	Н	NO ₂
5	Ia1.203	SO ₂ CH ₃	Н	Н	NO ₂
	Ia1.204	CH ₃	Н	Н	NO ₂
	Ia1.205	ОН	Н	Н	NO ₂
	Ia1.206	OCH ₃	Н	Н	NO ₂
	Ia1.207	CF ₃	Н	Н	NO ₂
10	Ia1.208	NO ₂	Н	Н	NO ₂
10	Ia1.209	F	Н	Н	NO ₂
	Ial.210	OCF ₃	Н	Н	NO ₂
	Ial.211	C ₆ H ₅	Н	Н	NO ₂

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Ia2.001-Ia2.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheigen, daß R^{16} für Methyl steht:

$$R_3$$
C OH R_5 R_5 R_5

30

25

20

die Verbindungen Ia3.001-Ia3.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß $\rm R^{16}$ und $\rm R^{17}$ jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ia4.001-Ia4.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{18} und R^{19} jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ia5.001-Ia5.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß -CR¹⁶R¹⁷-Einheit durch C=O ersetzt ist:

20 OH OH
$$R^9$$
 R^7 R^5

die Verbindungen Ia6.001-Ia6.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R¹⁴, R¹⁸ und R¹⁹ für Methyl stehen und die -CR¹⁶R¹⁷-Einheit durch C=O ersetzt ist:

35
$$\begin{array}{c}
CH_{3} \\
H_{3}C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
OH \\
OR^{9} \\
R^{7}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{7} \\
R^{5}
\end{array}$$

45

25

die Verbindungen Ia7.001-Ia7.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR¹⁶ R^{17} -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5

$$H_3C$$
 OH
 H_3C
 OH
 OR^9
 H_3C
 OR^9
 R^7
 R^5

15

10

die Verbindungen Ia'1.001-Ia'.1.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ial.001-Ial.211 dadurch unterscheiden, daß es sich um das N-Oxid handelt ($Z = Z^{11}$):

20

25

- die Verbindungen Ia'2.001-Ia'2.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{16} für Methyl steht und es sich um das N-Oxid handelt ($Z = Z^{11}$):

35

$$R_3C$$
 OH R_9 R_7 R_5 R_1 R_9 R_9

die Verbindungen Ia'3.001-Ia'3.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{16} und R^{17} jeweils für Methyl stehen und es sich um das N-Oxid handelt ($Z=Z^{11}$):

5

$$H_3C$$
 OH
 OR^9
 R^7
 R^5
 R^1
 O

10

die Verbindungen Ia'4.001·Ia'4.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001·Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{18} und R^{19} jeweils für Methyl stehen und es sich um das N·Oxid handelt ($Z=Z^{11}$):

20

25

die Verbindungen Ia'5.001-Ia'5.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß die $-CR^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=0 ersetzt ist und daß es sich um das N-Oxid handelt $(Z=Z^{11})$:

35

30

40

die Verbindungen Ia'6.001-Ia'6.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ial.001-Ial.211 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen, die - $CR^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt ist und daß es sich um das N-Oxid handelt $(Z=Z^{11})$:

15

10

5

die Verbindungen Ia'7.001-Ia'7.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ial.001-Ial.211 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen, die -CR $^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt ist und daß es sich um das N-Oxid 20 handelt $(Z=Z^{11})$:

30

Ebenso sind die in der folgenden Tabelle 2 aufgeführten Ver-**35** bindungen Ib1 ($\stackrel{\triangle}{=}$ I mit R^{14} , R^{15} , R^{16} , R^{17} , R^{18} , R^{19} = H, wobei das "O-CO-Fragment" in Position e, \mathbb{R}^1 in Position d, \mathbb{R}^2 in Position a und Z1 über die Positionen b und c gebunden sind) außerordentlich bevorzugt.

Tabelle 2

	Nr.	R1	R ²	R ⁵	R ⁷	R ⁹
5	Ib1.01	CH ₃	Н	Н	Н	Н
_	Ib1.02	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃
	Ib1.03	CH ₃	Н	Н	CH ₃	Н
	Ib1.04	CH ₃	Н	CH ₃	Н	Н
	Ib1.05	CH ₃	CH ₃	Н	Н	Н
10	Ib1.06	СН₃	H	Н	Н	Cl
	Ib1.07	CH ₃	Н	Н	C1	Н
	Ib1.08	CH ₃	Н	Cl	Н	Н
	Ib1.09	CH ₃	Cl	Н	Н	Н
15	Ib1.10	CH ₃	Н	Н	Н	CF ₃
	Ib1.11	CH ₃	Н	Н	CF ₃	Н
	Ib1.12	CH ₃	Н	CF ₃	Н	Н
	Ib1.13	Cl	Н	Н	Н	Н
20	Ib1.14	Cl	Н	Н	Н	CH ₃
	Ib1.15	Cl	Н	Н	CH ₃	Н
	Ib1.16	C1	Н	CH ₃	Н	Н
	Ib1.17	Cl	Н	Н	Н	Cl
25	Ib1.18	Cl	Н	Н	Cl	Н
	Ib1.19	C1	H	Cl	Н	Н
	Ib1.20	Cl	Н	C1	Cl	Cl
	Ib1.21	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Ib2.01-Ib2.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R^{16} für Methyl steht:

$$R^2$$
 R^9
 R^7
 R^5
 R^5

45

5

10

die Verbindungen Ib3.01-Ib3.21 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R^{16} und R^{17} jeweils für Methyl stehen:

$$H_3C$$
 OH
 R^2
 R^9
 R^7
 R^5
 OH
 R^5

die Verbindungen Ib4.01-Ib4.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R^{18} und R^{19} jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ib5.01-Ib5.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß die
 -CR¹⁶R¹⁷-Einheit durch C=0 ersetzt ist:

$$\begin{array}{c|c}
 & R^2 & R^9 \\
 & R^7 \\
 & R^5 \\
 & O & O & R^2
\end{array}$$
Ib5

die Verbindungen Ib6.01-Ib6.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01 -Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=0 ersetzt ist:

45

40

die Verbindungen Ib7.01-Ib7.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R 14 . R 15 , R 18 und R 19 für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5

$$R_3$$
C CH_3 R^2 R^9 R^7 CH_3 CH_3 R^1 R^5

10

Daneben sind die in der folgenden Tabelle 3 aufgeführten Verbindungen Icl (\cap I mit R², R¹⁴, R¹⁵, R¹⁶, R¹⁷, R¹⁸, R¹⁹ = \mathbb{H} , 15 wobei das "Q-CO-Fragment" in Position d, R¹ in Position a und Z¹ über die Positionen b und c gebunden sind) außerordentlich bevorzugt:

20

25

Tabelle 3

30	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹
30	Ic1.01	Br	CH ₃	н	Н
	Ic1.02	Cl	CH ₃	Н	н
	Ic1.03	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Ic1.04	CH ₃	CH ₃	Н	Н
35	Ic1.05	ОН	CH ₃	Н	Н
	Ic1.06	OCH ₃	CH ₃	н	Н
	Ic1.07	CF ₃	CH ₃	Н	Н
	Ic1.08	NO ₂	CH ₃	Н	Н
40	Ic1.09	F	CH ₃	Н	Н
	Ic1.10	OCF ₃	CH ₃	Н	Н.
	Ic1.11	C ₆ H ₅	CH ₃	Н	• Н
	Ic1.12	Br	CF ₃	Н	Н
45	Ic1.13	Cl	CF ₃	Н	Н
	Ic1.14	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ic1.15	CH ₃	CF ₃	Н	Н

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ic1.16	ОН	CF ₃	Н	Н
	Ic1.17	OCH ₃	CF ₃	Н	Н
5	Ic1.18	CF ₃	CF ₃	Н	Н
	Ic1.19	NO ₂	CF ₃	Н	Н
	Ic1.20	F	CF ₃	Н	Н
	Ic1.21	OCF ₃	CF ₃	н	Н
10	Ic1.22	C ₆ H ₅	CF ₃	Н	Н
10	Ic1.23	Br	Н	Н	Н
	Ic1.24	Cl	Н	Н	Н
	Ic1.25	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н
	Ic1.26	CH ₃	Н	Н	Н
15	Ic1.27	ОН	H	Н	Н
	Ic1.28	OCH ₃	H	Н	Н
	Ic1.29	CF3	Н	Н	H
	Ic1.30	NO ₂	Н	Н	Н
20	Ic1.31	F	Н	Н	Н
	Ic1.32	OCF ₃	Н	Н	Н
	Ic1.33	C ₆ H ₅	Н	Н	Н
	Ic1.34	Br	Cl	Н	Н
25	Ic1.35	Cl	Cl	Н	Н
	Ic1.36	SO₂CH3	C1	Н	Н
	Ic1.37	CH ₃	Cl	Н	Н
	Ic1.38	OH	Cl	Н	Н
30	Ic1.39	OCH ₃	Cl	Н	Н
30	Ic1.40	CF ₃	Cl	Н	Н
	IC1.41	NO ₂	C1	Н	Н
	Ic1.42	F	Cl	Н	H
	Ic1.43	OCF ₃	Cl	Н	Н
35 [Ic1.44	C ₆ H ₅	C1	Н	Н

40

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Ic2.01-Ic2.44, die sich von den Verbindungen
 Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß R¹⁶ für Methyl steht:

15 die Verbindungen Ic3.01-Ic3.44, die sich von den Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß \mathbb{R}^{16} und \mathbb{R}^{17} jeweils für Methyl stehen:

20

$$R^{1}$$
 R^{9}
 R^{7}
 R^{5}
 R^{5}
 R^{5}

die Verbindungen Ic4.01-Ic4.44, die sich von den Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß R^{18} und R^{19} jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ic5.01-Ic5.44, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5 R1 R9 R7 Ic5

15 - die Verbindungen Ic6.01-Ic6.44, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

30 - die Verbindungen Ic7.01-Ic7.44, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterschieden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

HO $\begin{array}{c}
R^1 \\
R^5
\end{array}$ $\begin{array}{c}
R^7
\end{array}$ $\begin{array}{c}
H_3C \\
H_3C
\end{array}$ $\begin{array}{c}
CH_3
\end{array}$ $\begin{array}{c}
CH_3
\end{array}$

Daneben sind die in der folgenden Tabelle 4 aufgeführten Verbindungen Idl (\bigcirc I mit R 2 , R 14 , R 15 , R 16 , R 17 , R 18 , R 19 = H, wobei das "Q-CO-Fragment" in Position a, R 1 in Position d und Z 2 über die Positionen b und c gebunden sind) außerordentlich bevorzugt:

OH
$$O R^9$$

$$O R^9$$

$$R^7$$

$$R^1 R^3$$

15 Tabelle 4

10

WO 98/12180

	Nr.	R ¹	R3	R ⁷	R ⁹
	Id1.01	Br	Н	Н	Н
	Id1.02	Cl	Н	Н	H
20	Id1.03	SO ₂ CH ₃	H	Н	Н
	Id1.04	CH ₃	Н	Н	Н
	Id1.05	ОН	Н	Н	Н
	Id1.06	OCH ₃	Н	Н	Н
25	Id1.07	CF ₃	Н	Н	Н
	Id1.08	NO ₂	Н	Н	Н
	Id1.09	F	Н	Н	Н
1	Id1.10	OCF ₃	H	Н	Н
30	Id1.11	Br	CH ₃	Н	Н
30	Id1.12	C1	CH ₃	Н	Н
	Id1.13	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.14	CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.15	ОН	CH ₃	Н	Н
35	Id1.16	OCH ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.17	CF ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.18	NO ₂	CH ₃	Н	Н
	Id1.19	F	CH ₃	Н	н
40	Id1.20	Н	CH ₃	Н	Н
	Id1.21	OCF ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.22	Br	CH ₃	CH ₃	H
	Id1.23	C1	CH ₃	CH ₃	Н
45	Id1.24	SO ₂ CH ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.25	CH ₃	CH₃	CH ₃	Н
	Id1.26	ОН	CH ₃	CH ₃	Н

	Nr.	R ¹	R ³	R ⁷	R ⁹
	Id1.27	OCH ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.28	CF ₃	CH ₃	CH ₃	Н
5	Id1.29	NO ₂	CH ₃	CH ₃	Н
_	Id1.30	F	CH₃	CH ₃	Н
	Id1.31	OCF ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.32	Br	C1	Cl	C1
	Id1.33	C1	C1	C1	C1
10	Id1.34	SO ₂ CH ₃	Cl	C1	Cl
	Id1.35	CH ₃	C1	Cl	Cl
	Id1.36	ОН	Cl	Cl	Cl
	Id1.37	ОСН3	Cl	Cl	Cl
15	Id1.38	CF ₃	C1	Cl	Cl
	Id1.39	NO ₂	Cl	Cl	C1
	Id1.40	F	C1	Cl	C1
	Id1.41	OCF ₃	Cl	C1	Cl
20	Id1.42	Br	OCH ₃	Cl	Н
	Id1.43	C1	OCH ₃	Cl	Н
	Id1.44	SO ₂ CH ₃	OCH ₃	C1	Н
ļ	Id1.45	CH ₃	OCH ₃	C1	Н
25	Id1.46	ОН	OCH ₃	C1	н
23	Id1.47	OCH ₃	OCH ₃	C1	Н
	Id1.48	CF ₃	OCH ₃	C1	Н
	Id1.49	NO ₂	OCH ₃	C1	Н
	Id1.50	F	OCH ₃	C1	Н
30	Id1.51	OCF ₃	OCH ₃	C1	Н
ı	Id1.52	Br	Н	OCH ₃	Н
İ	Id1.53	C1	Н	OCH ₃	Н
	Id1.54	SO ₂ CH ₃	Н	OCH ₃	Н
35 [Id1.55	CH ₃	Н	OCH ₃	H
	Id1.56	ОН	Н	OCH ₃	н
	Id1.57	OCH ₃	Н	OCH ₃	Н
	Id1.58	CF ₃	Н	OCH ₃	Н
40 [Id1.59	NO ₂	Н	OCH ₃	H
	Id1.60	F	Н	OCH ₃	Н
	Id1.61	OCF ₃	Н	OCH ₃	Н
_	Id1.62	Br	CH ₃	CH ₃	CH ₃
15 L	Id1.63	Cl	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.64	SO ₂ CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
ſ	Id1.65	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃

	_
	_
)	u

	Nr.	R ¹	R ³	R ⁷	R ⁹
	Id1.66	ОН	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.67	OCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
5	Id1.68	CF ₃	CH₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.69	NO ₂	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.70	F	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.71	OCF ₃	СН₃	CH ₃	CH ₃
10	Id1.72	Br	Cl	Н	Н
10	Id1.73	C1	C1	Н	Н
	Id1.74	SO ₂ CH ₃	C1	Н	Н
	Id1.75	CH ₃	Cl	Н	Н
	Id1.76	ОН	C1	Н	Н
15	Id1.77	OCH ₃	C1	Н	Н
	Id1.78	CF ₃	C1	Н	Н
	Id1.79	NO ₂	Cl	Н	Н
	Id1.80	F	C1	Н	Н
20	Id1.81	OCF ₃	Cl	Н	Н
	Id1.82	Br	C1	Cl	Н
	Id1.83	Cl	Cl	Cl	Н
	Id1.84	SO ₂ CH ₃	C1	C1	Н
25	Id1.85	CH ₃	C1	C1	Н
	Id1.86	OH	Cl	Cl	Н
	Id1.87	OCH ₃	C1	C1	H
	Id1.88	CF ₃	Cl	Cl .	Н
20	Id1.89	NO ₂	Cl	C1	Н
30	Id1.90	F	C1	C1	Н
	Id1.91	OCF ₃	Cl	Cl	Н

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I 35 außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Id2.01-Id2.91, die sich von den Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{16} für Methyl steht:

$$R^{1}$$
 R^{3} R^{7} R^{7} R^{1} R^{3}

die Verbindungen Id.3.01-Id3.91, die sich von den Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{16} und R^{17} für Methyl stehen:

die Verbindungen Id4.01-Id4.91, die sich von den Verbindungen
 15 Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R¹⁸ und R¹⁹ jeweils für Methyl stehen:

20
$$H_{3}C$$

$$0$$

$$R^{9}$$

$$R^{7}$$

$$R^{1}$$

$$R^{3}$$

die Verbindungen Id5.01·Id5.91, die sich von den entsprechenden Verbindungen Id1.01·Id1.91 dadurch unterschieden, daß die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

30
OH
OR9
$$R^7$$
Id5

45

die Verbindungen Id6.01-Id6.91, die sich von den entsprechenden Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5

$$O$$
 H_3C
 O
 O
 R^9
 R^7
 R^1
 R^3

10

die Verbindungen Id7.01-Id7.91, die sich von den entsprechenden Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

20

25

Die Hetaroylderivate der Formel I sind auf verschiedene Art und 30 Weise erhältlich, beispielsweise nach folgendem Verfahren:

Umsetzung von Cyclohexandionen der Formel II mit einer aktivierten Carbonsäure IIIa oder einer Carbonsäure IIIb, die vorzugsweise in situ aktiviert wird, zu dem Acylierungsprodukt und anschließende Umlagerung.

40

5

10

$$R^{14}$$
 R^{15}
 R^{16}
 R^{17}
 R^{18}
 R^{19}
 R^{11}
 R^{2}
 L steht für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe, wie Halogen z.B. Brom, Chlor, Heterocyclyl, z.B. Imidazolyl, Pyridyl, 30 Carboxylat, z.B. Acetat, Trifluoracetat etc.

Die aktivierte Hetaroylcarbonsäure kann direkt eingesetzt werden, wie im Fall der Hetaroylhalogenide oder in situ erzeugt werden, z.B. mit Dicyclohexylcarbodiimid, Triphenylphosphin/Azodicarbon-35 säureester, 2 Pyridindisulfit/Triphenylphosphin, Carbonyldiimidazol etc.

Gegebenenfalls kann es von Vorteil sein, die Acylierungsreaktion in Gegenwart einer Base auszuführen. Die Reaktanden und die 40 Hilfsbase werden dabei zweckmäßigerweise in äquimolaren Mengen eingesetzt. Ein geringer Überschuß der Hilfsbase z.B. 1,2 bis 1,5 Moläquivalente, bezogen auf II, kann unter Umständen vorteilhaft sein.

45 Als Hilfsbasen eignen sich tertiäre Alkylamine, Pyridin oder Alkalimetallcarbonate. Als Lösungsmittel können z.B. chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan, aroma-

tische Kohlenwasserstoffe, wie Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Ether, wie Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, polare aprotische Lösungsmittel, wie Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid oder Ester wie Essigsäure-5 ethylester oder Gemische hiervon verwendet werden.

Werden Carbonsäurehalogenide als aktivierte Carbonsäurekomponente eingesetzt, so kann es zweckmäßig sein, bei Zugabe dieses Reaktionspartners die Reaktionsmischung auf 0-10°C abzukühlen. Anschließend rührt man bei 20 - 100°C, vorzugsweise bei 25 - 50°C, bis die Umsetzung vollständig ist. Die Aufarbeitung erfolgt in üblicher Weise, z.B. wird das Reaktionsgemisch auf Wasser gegossen, das Wertprodukt extrahiert. Als Lösungsmittel eignen sich hierfür besonders Methylenchlorid, Diethylether und Essigsäureethylester.

15 Nach Trocknen der organischen Phase und Entfernen des Lösungsmittels kann der rohe Enolester ohne weitere Reinigung zur Umlagerung eingesetzt werden.

Die Umlagerung der Enolester zu den Verbindungen der Formel I er20 folgt zweckmäßigerweise bei Temperaturen von 20 bis 40°C in einem Lösungsmittel und in Gegenwart einer Hilfsbase sowie mit Hilfe einer Cyanoverbindung als Katalysator.

Als Lösungsmittel können z.B. Acetonitril, Methylenchlorid, 25 1,2-Dichlorethan, Essigsäureethylester, Toluol oder Gemische hiervon verwendet werden. Bevorzugtes Lösungsmittel ist Acetonitril.

Geeignete Hilfsbasen sind tertiäre Amine wie Triethylamin,
30 Pyridin oder Alkalicarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, die vorzugsweise in äquimolarer Menge oder bis zu einem
vierfachen Überschuß, bezogen auf den Enolester, eingesetzt
werden. Bevorzugt wird Triethylamin verwendet, vorzugsweise in
doppelt äquimolaren Verhältnis in Bezug auf den Enolester.

Als "Umlagerungskatalysator" kommen anorganische Cyanide, wie Natriumcyanid, Kaliumcyanid und organische Cyanoverbindungen, wie Acetoncyanhydrin, Trimethylsilylcyanid in Betracht. Sie werden in einer Menge von 1 bis 50 Molprozent, bezogen auf den Enolester, 40 eingesetzt. Vorzugsweise werden Acetoncyanhydrin oder Trimethyl-

40 eingesetzt. Vorzugsweise werden Acetoncyanhydrin oder Trimethylsilylcyanid, z.B. in einer Menge von 5 bis 15, vorzugsweise 10 Molprozent, bezogen auf den Enolester, eingesetzt.

Die Aufarbeitung kann in an sich bekannter Weise erfolgen. Das 45 Reaktionsgemisch wird z.B. mit verdünnter Mineralsäure, wie z.B. 5%ige Salzsäure oder Schwefelsäure, angesäuert, mit einem organischen Lösungsmittel, z.B. Methylenchlorid, Essigsäureethylester

extrahiert. Der organische Extrakt kann mit 5-10%iger Alkalicarbonatlösung, z.B. Natriumcarbonat-, Kaliumcarbonatlösung extrahiert werden. Die wäßrige Phase wird angesäuert und der sich
bildende Niederschlag abgesaugt und/oder mit Methylenchlorid oder
5 Essigsäureethylester extrahiert, getrocknet und eingeengt.
(Beispiele für die Darstellung von Enolestern von Cyclohexan-1,3-dionen und für die cyanidkatalysierte Umlagerung der
Enolester sind z.B. in EP-A 186 118, US 4 780 127 genannt).

- 10 Die als Ausgangsmaterialien verwendeten Cyclohexan-1,3-dione der Formel II sind bekannt oder können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden (z.B. EP-A 71 707, EP-A 142 741, EP-A 243 313, US 4 249 937; WO 92/13821).
- 15 Die Carbonsäurehalogenide der Formel IIIa (mit L = Br, Cl) können auf an sich bekannte Art und Weise durch Umsetzung der Carbonsäuren der Formel IIIb mit Halogenierungsreagentien wie Thionylchlorid, Thionylbromid, Phosgen, Diphosgen, Triphosgen, Oxalylchlorid, Oxalylbromid hergestellt werden.

Die Carbonsäuren der Formel IIIb sind an sich bekannt oder können auf an sich bekannte Art und Weise dargestellt werden (The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 32, "Quinolines, Part I, II and III", Editor E. Taylor, Verlag Wiley & Sons;

- 25 The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 38, "Isoquinolines, Part I and II", Editor A. Weissemberger and E. Taylor, Verlag Wiley & Sons; T. Eicher, S. Hauptmann, "Chemie der Heterocyclen", Thieme Verlag 1994)
- 30 Beispielsweise können ggf. substituierte Aminobenzoesäuren durch Umsetzung mit Glycerin, ggf. substituierten Glycerinderivaten oder α.β-ungesättigten Carbonylverbindungen nach Skraup zu den entsprechenden Chinolincarbonsäuren umgesetzt werden (vgl. EP-A 294 685, DE-A 33 26 225) (Schema 1)

35

20

40
$$R^{1}$$

$$R^{2}$$

$$NH_{2}$$

$$R^{1}$$

$$R^{2}$$

$$R^{2}$$

$$R^{3}$$

$$R^{7}$$

$$R^{5}$$

(Schema 1)

Ebenso ist es möglich, ggf. substituierte Aniline mit Glycerin, ggf. substituierten Glycerinderivaten oder α,β·ungesättigten Carbonylverbindungen umzusetzen. Nach Halogenierung und Austausch der Halogenfunktion durch Cyanid (z.B. mittels Kupfer(I)cyanid) wird das Nitril zur entsprechenden Chinolincarbonsäure verseift (vgl. Khim. Greterotsikl. Soedin 1980, 3, 366 (♀ CA 93, 71504)). (Schema 2)

10
$$R^{1} \stackrel{R^{9}}{R^{2}} \stackrel{NH_{2}}{N} \stackrel{NH_{2}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{9}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{N} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{9}}{N} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{9}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{9}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{9}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{9}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}} \stackrel{R^{9}}{R^{5}} \stackrel{R^{$$

Nicht literaturbekannte Aniline können durch Reduktion aus den entsprechenden Nitrobenzolen erhalten werden. Hierfür eignen sich 2.B. katalytische Hydrierung wie an Raneynickel, Pt/C, Pd/C, Rh/C oder auch Reduktion mit Eisenpulver, Zinkpulver etc. in einem Gemisch aus org. Säure, z.B. Essigsäure, Propionsäure und protischen Lösungsmittel wie Methanol, Ethanol oder Wasser.

Die Nitrobenzole können durch Nitrierung, Substituionsreaktionen etc. aufgebaut werden. Schema 3 stellt exemplarisch eine Synthese-Seguenz dar.

5
$$CO_2H$$
 CO_2H CO_2H Red .

10 CO_2H CO_2H Red .

10 CO_2H CO_2H Red .

10 CO_2H Red .

15 CO_2H Red .

16 CO_2H Red .

17 CO_2H Red .

18 CO_2H Red .

19 CO_2H Red .

10 CO_2H Red .

10 CO_2H Red .

11 CO_2H Red .

12 CO_2H Red .

13 CO_2H Red .

Schema 3

20 Isochinolincarbonsäuren können z.B. aus halogenierten Isochinolinen, anschließendem Halogen/Cyanid-Austausch (Chem. Ber. 1919, 52, 1749) und nachfolgender Verseifung aufgebaut werden. (Schema 4)

Ebenso ist es möglich aus nitrierten Isochinolinen die entspre-35 chenden Aminoisochinoline mittels Reduktion (wie oben genannt) darzustellen. Anschließende Diazotierung, Sandmeyer-Reaktion mit Cyanid und Verseifung führen zu Isochinolincarbonsäuren (Schema 5).

40

5
$$R^9$$
 R^9
 R^7
 R^9
 R^7
 R^9
 Halogenierte bzw. nitrierte Isochinoline können gemäß
EP-A 633 262 dargestellt werden. Weiterhin ist es möglich,
halogenierte Isochinoline ausgehend von ggf. substituierten
Benzaldehyden, mittels Umsetzung mit Aminoacetaldehydacetal

20 und anschließender Halogenierung (Helv. Chim. Acta 1985, 68, 1828) zu erhalten (Schema 6).

25
$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} CHO$$

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} R^{3}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{3}} R^{7} \xrightarrow{R^{1}} R^{2} \xrightarrow{R^{3}} R^{3}$$

$$Hal = Br$$

Schema 6

30

Die N·Oxide der Chinolin- bzw. Isochinolincarbonsäuren können durch Oxidation mit Wasserstoffperoxid aus den entsprechenden Chinolin- bzw. Isochinolincarbonsäuren erhalten werden. Es kann von Vorteil sein, die entsprechenden Säuren zuerst in den

35 C_1 - C_6 -Alkyl-Ester überzuführen, die Oxidation mit Wasserstoffperoxid durchzuführen und anschließend den Ester zu verseifen.

2,3-Dihydrochinolin-Derivate können u.a. durch Cyclisierung von γ-funktionalisierten, N-Alkylanilinen ggf. mit Hilfe von Lewis40 oder Protonensäuren, erhalten werden (Heterocycles 1986, 24, 2109; J. Am. Chem. Soc. 1949, 71, 1901).

Tetrahydroisochinolin-Derivate können aus Isochinolinen mittels Reduktion mit Wasserstoff, ggf. unter Metallkatalyse, z.B. an Pt 45 in Essigsäure, erhalten werden. Es ist aber auch möglich, Isochinoline mit Dimethylsulfat umzusetzen und diese durch Reduktion

mit Natriumboranat in Tetrahydroisochinolin-Derivate überzuführen.

Herstellbeispiele

5

2-(8-Bromchinolin-5-yl)-carbonyl-1,3-cyclohexandion (Verbindung 5.02)

Stufe 1: 8 · Brom · 5 · chinolincarbonsäurechlorid

2,3 g 8-Brom-5-chinolincarbonsäure wurden zusammen mit 40 ml Toluol, l Tropfen Dimethylformamid und 1,2 g Thionylchlorid l Stunde auf Rückflußtemperatur erwärmt. Danach wurde das Lösungsmittel abdestilliert und das erhaltene Säurechlorid direkt weiter umgesetzt.

15

Stufe 2: 0.9 g 1,3-Cyclohexandion, 10 ml Methylenchlorid und 0,9 g
Triethylamin wurden vorgelegt und bei 0-10°C 2,1 g Säurechlorid aus Stufe 1 in 30 ml Methylenchlorid zugetropft.
Es wurde 1 Stunde bei Raumtemperatur nachgerührt. Die
Reaktionslösung wurde dann mit Wasser verdünnt, mit Salzsäure sauer gestellt und mit Methylenchlorid extrahiert.
Die organische Phase wurde getrocknet und eingeengt. Das
o-acylierte Zwischenprodukt wurde chromatographisch an
Kieselgel gereinigt.

25 Ausbeute: 1,2 g (Schmelzpunkt: 118°C)

Stufe 3: 1,1 g des O-acylierten Zwischenproduktes aus Stufe 2 wurden in 30 ml Acetonitril gelöst und dann mit 1,1 g Triethylamin und 0,2 g Acetoncyanhydrin versetzt. Man rührte 1 Stunde. Danach wurde die Reaktionslösung auf 2 N Salzsäure gegossen und mit Essigsäureethylester extrahiert. Man behandelte die organische Phase anschließend mit Natriumcarbonat-Lösung, stellt die wäßrige alkalische Phase sauer und extrahiert wieder mit Essigsäureethylester. Die organische Phase wurde getrocknet, eingeengt und durch Chromatographie an Kieselgel gereinigt. Ausbeute: 0,13 g (Schmelzpunkt: 180°C)

40

2-(5-Nitrochinolin-8-yl)-carbonyl-cyclohexan-1,3-dion (Verbindung 8.01)

1,0 g 5-Nitro-8-chinolincarbonsäure wurden mit 0,5 g 1,3-Cyclo-45 hexandion und 1,0 g Dicyclohexylcarbodiimid etwa 12 Stunden in 15 ml Acetonitril bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend gab man 0,7 g Triethylamin und 0,2 ml Acetoncyanhydrin zu. Nach 4 Stunden gab man die Reaktionslösung auf wäßrige Natriumcarbonat-Lösung, extrahierte mit Essisäureethylester, stellte die wäßrige Phase mit Salzsäure sauer und extrahierte mit Essigsäureethylester. Man trocknete die organische Phase, destillierte das 5 Lösungsmittel ab und chromatographierte an Kieselgel.

Ausbeute: 0,14 g

(1H-NMR (CDCl₃, δ in ppm): 2,10 (2H); 2,36 (2H); 2,85 (2H); 7,62 (2H); 8,43 (1H); 8,93 (1H); 9,06 (1H); 16,39 (1H))

- 10 In den folgenden Tabellen 5-16 sind neben den vorstehend beschriebenen Hetaroylderivaten der Formel I noch weitere aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt wurden oder herstellbar sind:
- 15 Tabelle 5

20
$$R^{16}$$
 R^{17}
 R^{18}
 R^{19}
25	Nr.	R¹	R5	R ⁷	R ⁹	R16	R17	R18	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]; ¹H·NMR [ppm]
30	5.01	Br	н	н	H	CH₃	CH ₃	Н	н	1,17 (6H); 2,53 (4H); 7,29 (1H); 7,48 (1H); 8,06 (1H); 8,19 (1H); 9,07 (1H);
30	5.02	Br	н	н	Н	Н	Н	Н	н	180
	5.03	CH ₃	Н	Н	Н	н	н	Н	Н	152
	5.04	OCH ₃	н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	134
	5.05	Cl	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	112
35	5.06	Cl	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	110
	5.07	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	190-195
	5.08	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	117
	5.09	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	84
40	5.10	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	95-98
40	5.11	Cl	н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	175 - 179
45	5.12	Cl	н	н	н	CH ₃	н	Н	н	1,16 (3H); 2,18 (1H); 2,37 (1H); 2,56 (2H); 2,91 (1H); 7,38 (1H); 7,49 (1H); 7,86 (1H); 8,20 (1H); 9,06 (1H); 16,70 (1H);

47

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R17	K18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR [ppm]
5	5.13	CH ₃	Н	н	н	Н	н	CH ₃	CH₃	1,13 (6H); 1,92 (2H); 2,49 (2H); 2,86 (3H); 7,38 (2H); 7,59 (1H); 8,21 (1H); 8,94 (1H); 17,18 (1H);
10	5.14	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	1.11 (6H); 2.47 (4H); 2,81 (3H); 7,42 (2H); 7,55 (1H); 8,32 (1H); 8,93 (1H);
10	5.15	OCH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	172
	5.16	OCH ₃	Н	Н	Н	н	Н	CH ₃	CH ₃	67
	5.17	OCH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	148
	5.18	Br	Н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	106
15	5.19	Br	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	115
	5.20	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	199-200
	5.21	C1	CH ₃	Н	н	CH3	Ħ	Н	Н	189 - 191
	5.22	Cl	CH ₃	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	153
	5.23	Cl	CH ₃	Н	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	144 - 146
20	5.24	Cl	Н	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	124 - 128
	5.25	Cl	Н	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	н	Н	139-141
	5.26	Cl	H	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	161-162
	5.27	F	Н	Н	Н	Н	н	Н	Н	129 - 132
25	5.28	F	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	100
	5.29	C1	Н	CH ₃	Н	CH ₃	Н	н	Н	62 - 63
	5.30	Cl	CH ₃	CH ₃	Н	Н	Н	Н	н	173
	5.31	C1	CH ₃	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	181
	5.32	C1	H	C1	Н	Н	Н	Н	Н	
30	5.33	Cl	Н	Cl	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	

40

Tabelle 6

5

$$R^{16}$$
 R^{17}
 R^{18}
 R^{19}
 R^{19}
 R^{10}
 R

10	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R16	R19	physikalische Daten Fp (°C); ^l H·NMR (ppm)
	6.01	NO ₂	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
15	6.02	NO ₂	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	1,25 (s,6H); 2,55 (s,2H); 3,05 (s,2H); 7,55 (q,1H); 8,05 (d,1H); 8,45 (d,1H); 8,75 (d,1H); 9,10 (d,1H)
	6.03	1102	Н	Н	н	Н	Н	Н	Н	
	6.04	C1-	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH3	
	6.05	Cl	н	Н	Н	CH3	CH ₃	Н	Н	204
2.0	6.06	C1	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н	2.08 (2H); 2.45 (2H); 2.81 (2H); 7.58 (2H); 8.10 (1H); 8.65 (1H); 9.00 (1H); 17.05 (1H)

Tabelle 7

25

30

Ib (mit
$$R^2$$
, R^{14} , $R^{15} = H$)

35	Nr.	R¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R18	R19	physikalische Daten Fp (°C)
,,	7.01	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	110
	7.02	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	130-133
	7.03	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	106
	7.04	CH ₃	Н	Н	Н	H	Н	CH ₃	CH ₃	110

40

Tabelle 8

	Nr	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR (ppm)
15	8.01	NO ₂	Н	Н	н	Н	Н	н	Н	2,10 (2H); 2,36 (2H); 2,85 (2H); 7,62 (2H); 8,43 (1H); 8,93 (1H); 9,06 (1H); 16,39 (1H);
	8.02	NO ₂	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	188
	8.03	SO ₂ CH ₃	Н	Н	н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	137-138

20

25

$$R^{17}$$
 R^{18}
 R^{19}
	Nr.	R1	R ³	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR (ppm)
3.5	9.01	NO ₂	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
35	9.02	Cl	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
	9.03	NO ₂	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
	9.04	Cl	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	

40

Tabelle 10

10

5

	Nr.	RI	R ¹¹	R14	R15	R16	R ¹⁷	R18	R19	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm)
	10.01	CH3	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
15	10.02	F	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
1,	10.03	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH3	
	10.04	CH ₃	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	1.0-2.6 (10H); 2.28 (3H); 2.65 (3H); 3.09 (2H); 6.59 (1H); 6.95 (1H); 17.5 (1H)
20	10.05	F	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
	10.05	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	н	Н	Н	
	10.07	CH ₃	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
	10.08	F	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
25	10.09	Cl	COCH ₃	Н	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	1,1-2,0 (14H); 2,00 (3H); 2,30 (3H); 2,65 (2H); 2,90 (2H); 4,80 (2H); 7,00 (1H); 7,15 (1H); 17,9 (1H)
	10.10	1.1	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
30	10.11	Cl	COCH ₃	Н	Н	н	Н	Н	Н	
50	10.12	CH3	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	Н	Н	CH ₃	Н	

35

40

$$R^{16}$$
 R^{17}
 S^{18}
 R^{19}
 S^{19}
 S^{11}
 S

10	Nr.	R1	R11	R16	R17	R18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR (ppm)
	11.01	CH ₃	COCH ₃	Н	Н	н	Н	68
	11.02	CH ₃	COCH ₃	CH ₃	Н	Н	Н	73
	11.03	CH ₃	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	Н	Н	54
15	11.04	Н	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	1,79 (2H); 2,28 (3H); 2,48 (4H); 2,80 (2H); 4,16 (2H); 7,58 (1H); 7,89 (1H); 8,02 (1H)

20
$$R^{15}$$
 R^{14}
 R^{18}
 R^{19}
30										·
	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R ¹⁴	R ¹⁵	R ¹⁸	R19	physikalische Daten Fp [°C];; ¹H-NMR (ppm)
	12.01	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	91-95
35	12.02	C1	Н	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	1,35 (6H); 1,60 (6H); 2,55 (3H); 7,31 (1H); 7,72 (1H); 7,95 (1H); 8,91 (1H); 17,7 (1H)
	12.03	F	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	121
	12.04	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	200
40	12.05	Cl	H	Н	Н	CH ₃	CH ₃	СН3	CH ₃	60
	12.06	Br	H	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH₃	1,35 (gH); 1,65 (6H); 7,22 (1H); 7,47 (1H); 8,07 (1H); 8,24 (1H); 9,10 (1H); 17,8 (1H)
45	12.07	C1	CH ₃	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	65
	12.08	OCH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	88

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R ¹⁴	R ¹⁵	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C];; ¹H-NMR [ppm]
5	12.09	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH₃	1,28 (6H(; 2,60 (3H); 3,66 (3H); 6,50 (1H), 7,00 (1H); 8,05 (1H); 8,20 (1H)
	12.10	Cl	Н	Cl	н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	12.11	Cl	Н	Br	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	12.12	Br	Н	CH ₃	н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	71
10	12.13	SO ₂ CH ₃	Н	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	1,25 (6H); 2,21 (3H); 3,58 (3H); 7,15 (1H); 8,05 (1H); 8,22 (1H); 8,81 (1H)
15	12.14	Br	CH₃	Н	Н	CH₃	CH₃	CH ₃	CH ₃	1.32 (6H); 1.55 (6H); 2.80 (3H); 7.16 (1H); 7.33 (1H); 8.00 (1H); 8.10 (1H)

Tabelle 13

OH O
$$R^1$$
 R^9 R^7 I (mit $R^2 = H$, "CR¹⁶R¹⁷" = "C=O" und $Z = Z^1$)

25

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R14	R ¹⁵	R18	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
30	13.01	NO ₂	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
50	13.02	Cj	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	

Tabelle 14

$$R^{15}$$
 R^{14} R^{9} R^{7} R^{18} R^{19} $R^{$

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R14	R15	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
45	14.01	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	82

	Nr.	R ¹	R ³	R ⁷	R ⁹	R14	R15	R18	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
15	15.01	NO ₂	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	·
	15.02	Cl	Н	H	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	

Tabelle 16

20
$$R^{15} R^{14}$$
OH
If (mit R^2 , R^5 , R^6 , R^7 , R^8 , R^9 , $R^{10} = H$;
"CR¹⁶R¹⁷" = "C=O")

25

30	Nr.	R1	R ¹¹	R ¹⁴	R15	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
	16.01	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	120
	16.02	Cl	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	16.03	F	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
35	16.04	CH ₃	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	16.05	Cl	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	16.06	F	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	

 $^{
m 40}$ Nachfolgend sind die Synthesen einiger Carbonsäuren der Formel IIIb aufgeführt.

8-Methylsulfonyl-5-chinolincarbonsäure (Verbindung 17.06)

Stufe 1: 3-Nitro-4-thiomethylbenzoesäure 0,75 mol 4-Fluor·3-nitrobenzoesäure wurden in 5 2 1 Methanol vorgelegt und 0,75 mol Natriummethylat zugetropft. Danach wurden 0,83 mol Natriumthiomethylat zugegeben und das Reaktionsgemisch 5 Stunden auf 55 bis 60°C erwärmt. Nach Abkühlen wurde 1 1 Wasser zugegeben, der Niederschlag abgesaugt und mit 100 ml Methylenchlorid 10 gewaschen. Anschließend wurde der Rückstand in 500 ml 2 N Salzsäure aufgenommen, der sich bildende Niederschlag abgesaugt und mit Wasser gewaschen. Der Rückstand wurde nun in Tetrahydrofuran aufgenommen, über Natriumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel abdestilliert. 15 Ausbeute: 127,6 g (79%) (gelber Feststoff) (Schmelzpunkt: 245-247°C)

Stufe 2: 3-Nitro·4-methylsulfonylbenzoesäure

0,22 mol 3-Nitro-4-thiomethylbenzoesäure wurden zusammen mit 800 ml Eisessig und 5,4 g $Na_2WO_4\cdot 2$ H_2O vorgelegt. Bei einer Temperatur von 55°C wurden 1,32 mol H_2O_2 (30 %ig) zugetropft. Dann 20 Minuten bei 50°C und 2 Stunden bei 70°C gerührt. Man rührte die Reaktionslösung nach Abkühlen in 1 l Wasser ein, saugte den Niederschlag ab, wusch

den Rückstand mit Wasser und trocknete das Produkt im Vakuum.

Ausbeute: 47.4 g (88%) (weiße Kristalle) (IR (v in cm⁻¹): 1699, 1558, 1371, 1322, 1155)

30

Stufe 3: 3-Amino-4-methylsulfonylbenzoesäure
0,447 mol 3-Nitro-4-methylsulfonylbenzoesäure wurden
zusammen mit 100 g Raney-Nickel in 2,5 l Methanol mit
Wasserstoff reduziert. Danach erhitzte man auf Rückflußtemperatur und saugte heiß ab. Das Filtrat wurde ein-

Ausbeute: 88,1 g (91%) (1 H-NMR (1 G-DMSO, 1 6 in ppm): 3,18 (3H); 6,25 (2H); 7,21 (1H); 7,48 (1H); 7,72 (1H); 13,8 (1H))

40

45

35

geengt.

Stufe 4: 8-Methylsulfonyl-5-chinolincarbonsäure

38 ml Wasser und 102 g konz. Schwefelsäure wurden auf

110°C erwärmt. Bei 95°C wurden 0,25 mol 3-Amino·4-methylsulfonylbenzoesäure zugegeben. Danach wurde auf 140°C
erhitzt und 0,8 g Natriumiodid und 0,3 mol Glycerin zugegeben. Man erhöhte nun die Reaktionstemperatur auf 150°C.
Während des Aufheizens und Nachrührens (1 Stunde) bei

20

25

35

40

45

150°C fielen 47 g Destillat an. Nach Abkühlen wurde das Reaktionsgemisch vorsichtig mit 200 ml Wasser versetzt und mit weiteren 800 ml Wasser verdünnt. Anschließend wurde mit 20%iger Natronlague auf pH 13 gestellt, filtriert und mit Schwefelsäure auf pH 3,5 gebracht. Der Prozess wurde wiederholt. Es fiel ein Niederschlag an, der abgesaugt wurde. Das Filtrat wurde auf pH = 2 gebracht und der entstehende Niederschlag abgesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet.

10 Ausbeute: 44,9 g (71%) (1 H-NMR (d₆-DMSO, δ in ppm): 3,70 (3H); 7,82 (1H); 8,40 (1H); 8,68 (1H); 9,32 (1H); 9,66 (1H), 14,01 (1H))

8-Bromchinolin-5-carbonsäure 15 (Verbindung 17.05)

Stufe 1: 5-Amino-8-bromchinolin

Zu einem Gemisch aus 7,75 g Eisenpulver, 18 ml Eisessig und 9 ml Ethanol wurden bei Rückflußtemperatur 10,0 g 8-Brom-5-nitrochinolin in 68 ml Eisessig und 34 ml Ethanol zugetropft. Nach 45 Minuten Rühren bei Rückflußtemperatur, kühlte man ab und filtrierte über Kieselgur. Das Filtrat wurde eingeengt, in Methylenchlordid aufgenommen, mit Natriumcarbonatlösung gewaschen, getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 7,90 g

(${}^{1}\text{H-NMR}$ (CDCl₃; δ in ppm): 4,22 (bs, 2H); 7,71 (m,1H); 7,40 (m,1H); 7,80 (m,1H); 8,18 (m,1H); 9,00 (m,1H))

30 Stufe 2: 8-Brom-5-cyanochinolin

Zu einem Gemisch aus 0,70 g 5-Amino-8-bromchinolin und 3,15 ml Essigsäure tropfte man 0,60 g konz. Salzsäure und rührte 1 Stunde bei Raumtemperatur. Anschließend gab man bei 0-5°C 0,22 g Natriumnitrit in 0,45 ml Wasser zu und rührte 1 Stunde. Nach Zugabe von 20 mg Harnstoff in 0,16 ml Wasser wurde eine weitere Stunde bei 0-5°C gerührt.

Diese Lösung wird zu einem Zweiphasensystem aus Toluol/Kupfer(I)cyanidlösung gegeben, das wie folgt dargestellt wurde. Zu einer Lösung von 1,06 g 10 %iger Ammoniak-Lösung und 0,77 g Natriumcyanid wurde eine Lösung von 0,79 g Kupfer(II)sulfat in 2,2 ml Wasser zugetropft und mit 6 ml Toluol unterschichtet. Nach einer Stunde Rühren bei Raumtemperatur wurde von unlöslichen Bestandteilen abfiltriert und mit Essigsäureethylester extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und das Lösungsmittel am Vakuum entfernt.

```
Ausbeute: 0,50 g
           (1-NMR (CDCl<sub>3</sub>; \delta in ppm): 7,61 (m,1H); 7,76 (m,1H);
           8,19 (m,1H); 8,59 (m,1H); 9,17 (m,1H))
5 Stufe 3: 8-Bromchinolin-5-carbonsäure
           Bei 150°C wurden zu 10,10 g 75 %iger Schwefelsäure 5,0 g
           8-Brom-5-cyanochinolin portionsweise zugegeben. Nach
           einer Stunde wurde das Reaktionsgemisch abgekühlt, auf
```

Eiswasser gegossen und mit Essigsäureethylester extra-10 hiert. Die organische Phase wurde getrocknet und ein-

geengt.

Ausbeute: 3,6 g

 $(^{1}H-NMR (d_{6}-DMSO; \delta in ppm): 7,80 (m,1H); 8,18 (m,1H);$

8,30 (m,1H); 9,15 (m,1H); 9,40 (m,1H))

15

5-Nitro-6-chinolincarbonsaure (Verbindung 18.01)

Stufe 1: 5-Nitro-6-methylchinolin

Zu 1 l konzentrierter Schwefelsäure wurden 2,45 mol 20 6-Methylchinolin zugegeben und bei 0 bis 10°C 2,94 mol 65 %ige Salpetersäure zugetropft. Es wurde eine Stunde nachgerührt, auf Eis gegossen, mit Natronlauge auf pH 2,5 eingestellt, abgesaugt, mit Wasser gewaschen und über

Magnesiumsulfat getrocknet. 25

> Ausbeute: 313,0 g farblose Kristalle $(^{1}H-NMR (CDCl_{3}; \delta in ppm): 2,55 (s,3H); 7,55 (q,1H);$ 7,60 (d,1H); 8,10 (d,1H); 8,15 (d,1H); 8,95 (q,1H))

30 Stufe 2: 5-Nitrochinolin-6-carbonsäure

Zu 1,3 l Schwefelsäure wurden 20,0 g Vanadiumpentoxid und 0,74 mol 5·Nitro·6·methylchinolin gegeben und bei 140°C mit einer Dosier-Pumpe 200 ml 65 %ige Salpetersäure über 40 Stunden zudosiert. Die Lösung wurde anschließend auf Eis gegossen, mit Natronlauge auf pH 8,0 eingestellt,

abgesaugt und über Magnesiumsulfat getrocknet. Man erhielt 81,0 g Edukt zurück. Die Mutterlauge wurde mit Schwefelsäure auf pH 2,5 gestellt, abgesaugt und über Magnesiumsulfat getrocknet.

40 Ausbeute: 67,0 g farblose Kristalle (1H-NMR) $(d_6-DMSO; \delta in ppm): 7,80 (q,1H); 8,20 (d,1H);$ 8,25 (d,1H); 8,40 (d,1H); 9,20 (d,1H))

```
5-Nitrochinolin-8-carbonsäure
    (Verbindung 20.03)
    Stufe 1: 8-Cyano-5-nitrochinolin
  5
             5,80 g 8-Brom-5-nitrochinolin und 2,00 g Kupfer(I)cyanid
             wurden in 15 ml Dimethylformamid 5 Stunden auf 150°C
             erwärmt. Nach Abkühlen wurde Methylenchlorid zugegeben,
             unlösliche Bestandteile abfiltriert und das Filtrat ein-
             geengt.
             Ausbeute: 3,90 g
 10
             (^{1}H-NMR (CDCl_{3}; \delta in ppm): 7,84 (m,1H); 8,37 (m,1H);
             8,40 (m,1H); 9,00 (m,1H); 9,24 (m,1H))
    Stufe 2: 5-Nitrochinolin-8-carbonsäure
15
             Bei 150°C wurden zu 3,50 g 75 %iger Schwefelsäure 1,50 g
             8-Cyano 5-nitrochinolin portionsweise zugegeben. Nach
             einer Stunde Rühren wurde das Reaktionsgemisch abgekühlt,
            auf Eiswasser gegossen und mit Essigsäureethylester
            extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und
20
            das Lösungsmittel am Vakuum entfernt.
            Ausbeute: 1,1 g
             (Schmelzpunkt: 210°C)
             (^{1}\text{H-NMR} (^{1}\text{d}_{6}-DMSO; \delta in ppm): 8,00 (m,1H); 8,49 (m,1H);
            8,58 (m,1H); 9,01 (m,1H); 9,22 (m,1H); 15,0 (bs,1H))
25
   1,8-Dimethyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure
   (Verbindung 22.01)
   Stufe 1: 8-Methyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure
30
            0,1 mol 8-Methylchinolin-5-carbonsäure wurden in 1,5 l
            Ethanol suspendiert und mit 10,0 g 5 %igem Palladium auf
            Aktivkohle versetzt. Im Autoklaven wurde bei 50°C mit
            Wasserstoff (1 bar) innerhalb von 48 Stunden reduziert
            (HPLC · Kontrolle). Anschließend wurde das Reaktionsgemisch
35
            filtriert, der Filterkuchen mit Ethanol gewaschen und die
            vereinigten organischen Filtrate eingeengt.
            Ausbeute: 17,4 g eines gelben Feststoffes
            (1H-NMR (d_6-DMSO; \delta in ppm): 1,75 (m,2H); 2,05 (s,3H);
            2,90 (m,2H); 3,25 (m,2H); 5,10 (brs,2H); 6,80 (d,1H);
40
            6,90 (d,1H))
```

(Schmelzpunkt: 130°C)

Stufe 2: 1,8-Dimethyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure

Zu 5 mmol 8-Methyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbon
säure und 50 mmol Paraformaldehyd in 30 ml Eisessig wur
den 24 mmol Natriumcyanborhydrid gegeben, wobei im Eisbad

auf unter 30°C gehalten wurde. Nach 15 Stunden Rühren bei

Raumtemperatur wurde auf Eis gegossen und mit Natronlauge

auf pH 4 gestellt. Nun wurde mit Essigsäureethylester

extrahiert, die organische Phase mit Wasser gewaschen,

über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 0,75 g farblose Kristalle

(¹H-NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 1,75 (m,2H); 2,25 (d,3H);

2,65 (s,3H); 3,00 (m,4H); 7,05 (d,1H); 7,30 (d,1H))

1-Acetyl-2,3-dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure 15 (Verbindung 23.02)

Stufe 1: N-(2-Cyanoethyl)·3-aminobenzoesäure
200,0 g 3-Aminobenzoesäure in 2 l Wasser wurden mit
53,2 g Natriumhydroxid versetzt. Bei 30°C wurden 126,6 g
Acrylnitril zugetropft und anschließend wurde 22 Stunden
auf Rückflußtemperatur erwärmt. Man kühlte dann auf 5°C
ab, gab Essisäure zu (pH=5) und saugte den Niederschlag,
der mit Wasser gewaschen wurde, ab.
Ausbeute: 266,3 g
(¹H-NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 2,75 (2H); 3,38 (2H);

6,21 (1H); 6,87 (1H); 7,21 (2H); 12,70 (1H))

Stufe 2: N-(2-Carboxyethyl)-3-aminobenzoesäure
266,0 g N-(2-Cyanoethyl)-3-aminobenzoesäure wurden zusammen mit 336,0 g Natriumhydroxid in 3 l Wasser 5 Stunden
unter Rückfluß erhitzt. Nach Abkühlen stellte man anschließend mit Salzsäure auf pH 3, kühlte und saugte
den Niederschlag ab.

35 (Schmelzpunkt: 211°C)

Ausbeute: 269,2 g

Stufe 3: 2,3-Dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure
50,0 g der Carbonsäure aus Stufe 2 wurden portionsweise
zu 500,0 g Polyphosphorsäure bei 110°C gegeben. Man
rührte 1 Stunde nach. Danach gab man den Reaktionsansatz
auf Eis, trennte den Niederschlag ab und extrahiert
mit Essigsäureethylester. Die organische Phase wurde
anschließend getrocknet und eingeengt.
Ausbeute: 9,2 g
(¹H-NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 2,52 (2H); 3,41 (2H);
7,05 (2H); 7,40 (1H); 7,65 (1H))

Stufe 4: 1-Acetyl-2,3-dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure
5,0 g 2,3-Dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure und 22,5 g
Essigsäureanhydrid wurden 1 Stunde auf 100°C erwärmt.
Nach dem Abkühlen wurde Wasser zugegeben und mit
Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase
wurde getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 4,8 g

 R^1

(Schmelzpunkt: 150°C)

10 In den folgenden Tabellen 17-24 sind neben den voranstehend beschriebenen Carbonsäuren der Formel IIIb noch weitere aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt wurden oder herstellbar sind.

Tabelle 17

15

20

HO
$$R^9$$
 R^7
 R^5

 R^{1} R 5 R^7 R9 Nr. physikalische Daten 25 ¹H-NMR [ppm]; Fp [°C] 17.01 F Н Н 7,66 (m,1H); 7,80 (m,1H); 8,30 Н (m, 1H); 9,01 (m,1H); 9,55 (m, 1H); 17.02 C17,80 (m,1H); 8,09 (m,1H); 8,25 Н Η Н 30 (m, 1H); 9,10 (m, 1H); 9,41 (m, 1H); 13,1 (bs,1H); 17.03 2,56 (s,3H); 7,91 (m,1H); C1 Н CH_3 Η 8,15 (m,1H); 8,96 (m,1H); 9,16 (m,1H); 13,1 (bs,1H); 2,73 (s,3H); 7,49 (m,1H); 7,65 17.04 C1CH₃ Н Н 35 (m, 1H); 8, 14 (m, 1H); 9, 23 (m, 1H); 13,1 (bs,1H); 17.05 Br Η Η Н 7,80 (m,1H); 8,18 (m,1H); 8,30 (m,1H); 9,15 (m,1H); 9,40 (m, 1H); 40 17.06 SO₂CH₃ Η Н Н 3,70 (s,3H); 7,82 (m,1H); 8,40 (m,1H); 8,68 (m,1H); 9,32 (m, 1H); 9,66 (m, 1H); 14,01 (bs, 1H); 17.07 SO₂CH₃ Н CH_3 Н 2,60 (s,3H); 3,63 (s,3H); 8,26 45 (m, 1H); 8,40 (m, 1H); 9,10 (m, 1H); 9,14 (m,1H);

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	physikalische Daten ¹ H-NMR [ppm]; Fp [°C]
5	17.08	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н	2,80 (m,3H); 3,66 (s,3H); 7,70 (m,1H); 8,28 (m,1H); 8,45 (m,1H); 9,16 (m,1H);
	17.09	CH ₃	Н	Н	н	290
	17.10	ОН	н	Н	Н	7.39 (m,1H); 7,90 (m,1H); 8,33 (m,1H); 8,89 (m,1H); 9,70 (m,1H);
10	17.11	OCH ₃	Н	Н	Н	4,04 (s,3H); 7,33 (m,1H); 7,68 (m,1H); 8,31 (m,1H); 8,90 (m,1H); 9,60 (m,1H);

15 Tabelle 18

R¹ R5 R⁷ R9 Nr. physikalische Daten ¹H-NMR [ppm] 25 18.01 NO₂ Н 7,80 (q,1H); 8,20 (d,1H); 8,25 Н Н (d,1H); 8,40 (d,1H); 9,20 (d1H) 18.02 Cl Н Н Н 18.03 Br Н Н Н

30

20

Tabelle 19

HO
$$R^9$$
 R^7
 R^5
 R^5

40	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm)
	19.01	CH₃	Н	н	Н	3,01 (s,3H); 7,64 (m,1H); 7,93 (m,1H); 8,42 (m,2H); 9,01 (m,1H); 13,30 (bs,1H);

Tabelle 20

 $\begin{array}{c|c}
R^1 & R^9 \\
\hline
 & R^7 \\
\hline
 & R^5 \\
\hline
 & R^5
\end{array}$ IIIb

10 RI Nr. R5 R⁷ R⁹ physikalische Daten Fp [°C] 20.01 C1Н Н Н 199 20.02 SO₂CH₃ Н Н Н 231 20.03 Н 15 NO_2 Η Н 210 20.04 Н Н 177

Tabelle 21

20

25

IIIb

Rі R^3 R7 Nr. R⁹ physikalische Daten Fp [°C]; 1H-NMR [ppm] 30 21.01 NO_2 Н Η Н 21.02 Cl Н Н Н

35

40

Tabelle 22

5 HO O N I R11 R11

10	Nr.	R1	R ¹¹	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR [ppm]
	22.01	CH₃	CH ₃	1,75 (m,2H); 2,25 (s,3H); 2,65 (s,3H); 3,00 (m,4H); 7,05 (d,1H); 7,30 (d,1H)
1.5	22.02	F	CH ₃	
15	22.03	CH ₃	CH ₃ CO	182
	22.04	F	CH ₃ CO	

20 Tabelle 23

$$\begin{array}{c} O \\ \\ O \\ \\ O \\ \\ R^1 \\ \\ R^{11} \end{array}$$

3.0	Nr.	R ¹	R ¹¹	physikalische Daten ¹ H-NMR {ppm}; Fp [°C]
30	23.01	Н	Н	2,52 (m,2H); 3,42 (m,2H); 7,10 (m,1H); 7,37 (m,1H); 7,61 (m,1H); 12,8 (s,1H);
	23.02	Н	COCH ₃	150
35	23.03	CH₃	COCH ₃	2,20 (s,3H); 2,48 (m,2H); 2,70 (s,3H); 3,11 (m,1H); 3,86 (m,1H); 4,39 (m,1H); 7,61 (m,1H); 7,79 (m,1H); 12,80 (bs,1H);

40

25

Tabelle 24

5
$$HO$$
 R^1
 N
 R^{11}

10	Nr.	R ¹	R ¹¹	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm)
15	24.01	Н	COCH3	2,36 (s,3H); 2,85 (m,2H); 4,17 (m,2H); 7,89 (m,1H); 8,09 (m,1H); 8,40 (m,1H); 13,1 (bs,1H);

Die Verbindungen der Formel I und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze eignen sich – sowohl als Isomerengemische als auch in Form der reinen Isomeren – als Herbizide. Die Verbindungen der Formel I enthaltenden herbiziden Mittel bekämpfen Pflanzenwuchs auf Nichtkulturflächen sehr gut, besonders bei hohen Aufwandmengen. In Kulturen wie Weizen, Reis, Mais, Soja und Baumwolle wirken sie gegen Unkräuter und Schadgräser, ohne die Kulturpflanzen nennenswert zu schädigen. Dieser Effekt tritt vor allem bei niedrigen Aufwandmengen auf.

In Abhängigkeit von der jeweiligen Applikationsmethode können die Verbindungen der Formel I bzw. sie enthaltenden herbiziden Mittel 30 noch in einer weiteren Zahl von Kulturpflanzen zur Beseitigung unerwünschter Pflanzen eingesetzt werden. In Betracht kommen beispielsweise folgende Kulturen: Allium cepa, Ananas comosus, Arachis hypogaea, Asparagus officinalis, Beta vulgaris spec. altissima, Beta vulgaris 35 spec. rapa, Brassica napus var. napus, Brassica napus var. napobrassica, Brassica rapa var. silvestris, Camellia sinensis, Carthamus tinctorius, Carya illinoinensis, Citrus limon, Citrus sinensis, Coffea arabica (Coffea canephora, Coffea liberica), Cucumis sativus, Cynodon dactylon, Daucus carota, Elaeis 40 guineensis, Fragaria vesca, Glycine max, Gossypium hirsutum, (Gossypium arboreum, Gossypium herbaceum, Gossypium vitifolium), Helianthus annuus, Hevea brasiliensis, Hordeum vulgare, Humulus lupulus, Ipomoea batatas, Juglans regia, Lens culinaris, Linum usitatissimum, Lycopersicon lycopersicum, Malus spec., Manihot 45 esculenta, Medicago sativa, Musa spec., Nicotiana tabacum (N.rustica), Olea europaea, Oryza sativa , Phaseolus lunatus, Phaseolus vulgaris, Picea abies, Pinus spec., Pisum sativum,

Prunus avium, Prunus persica, Pyrus communis, Ribes sylvestre, Ricinus communis, Saccharum officinarum, Secale cereale, Solanum tuberosum, Sorghum bicolor (s. vulgare), Theobroma cacao, Trifolium pratense, Triticum aestivum, Triticum durum, Vicia faba, Vitis vinifera und Zea mays.

Darüber hinaus können die Verbindungen der Formel I auch in Kulturen, die durch Züchtung einschließlich gentechnischer Methoden gegen die Wirkung von Herbiziden tolerant sind, ver10 wandt werden.

Die Verbindungen der Formel I bzw. die sie enthaltenden herbiziden Mittel können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren wäßrigen Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch 15 hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich nach den Verwendungszwecken; 20 sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Als inerte Hilfsstoffe kommen im Wesentlichen in Betracht:
Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt wie

25 Kerosin und Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Paraffine, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline und deren Derivate, alkylierte Benzole und deren Derivate, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol und Cyclohexanol, Ketone wie Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, z.B. Amine wie N-Methylpyrrolidon und Wasser.

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten,
Suspensionen, Pasten, netzbaren Pulvern oder wasserdispergier35 baren Granulaten durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur
Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die
Substrate als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst,
mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser
homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz,
40 Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell
Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden,
die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe (Adjuvantien) kommen die Alkali-, 45 Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-, Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkyl- und Alkylarylsulfonaten, Alkyl-,

Laurylether- und Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Hepta- und Octadecanolen sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins 5 bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Alkylphenyl-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylen- oder Polyoxypropylenalkylether, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat, Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder 15 gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Die Konzentrationen der Wirkstoffe der Formel I in den
30 anwendungsfertigen Zubereitungen können in weiten Bereichen variiert werden. Im allgemeinen enthalten die Formulierungen etwa von 0,001 bis 98 Gew.-%, vorzugsweise 0,01 bis 95 Gew.-%, mindestens eines Wirkstoffs. Die Wirkstoffe werden dabei in einer Reinheit von 90% bis 100%, vorzugsweise 95% bis 100% (nach NMR-35 Spektrum) eingesetzt.

Die folgenden Formulierungsbeispiele verdeutlichen die Herstellung solcher Zubereitungen:

40 I. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 5.02 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen alkyliertem Benzol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Rizinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser

erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.

- II. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 5.04 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 7 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Rizinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- III. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 5.07 werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- IV. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 5.11 werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphthalin-α-sulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfit-Ablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in 20000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- V. 3 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 7.02 werden mit 97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- VI. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 8.02 werden mit
 2 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure,
 40 8 Gewichtsteilen Fettalkoholpolyglykolether, 2 Gewichtsteilen Natriumsalz eines Phenol-Harnstoff-FormaldehydKondensates und 68 Gewichtsteilen eines paraffinischen
 Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige
 Dispersion.

- VII. 1 Gewichtsteil des Wirkstoffs Nr. 5.20 wird in einer Mischung gelöst, die aus 70 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 20 Gewichtsteilen ethoxyliertem Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen ethoxyliertem Rizinusöl besteht. Man erhält ein stabiles Emulsionskonzentrat.
- VIII. 1 Gewichtsteil des Wirkstoffs Nr. 5.26 wird in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Cyclohexanon und 20 Gewichtsteilen Wettol[®] EM 31 (= nichtionischer Emulgator auf der Basis von ethoxyliertem Rizinusöl; BASF AG) besteht. Man erhält ein stabiles Emulsionskonzentrat.

Die Applikation der Wirkstoffe der Formel I bzw. der herbiziden Mittel kann im Vorauflauf- oder im Nachauflaufverfahren erfolgen.

15 Sind die Wirkstoffe für gewisse Kulturpflanzen weniger verträglich, so können Ausbringungstechniken angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder, die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

Die Aufwandmengen an Wirkstoff der Formel I betragen je nach Bekämpfungsziel, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 25 0,001 bis 3,0, vorzugsweise 0,01 bis 1,0 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung synergistischer Effekte können die Hetaroylderivate der Formel I mit 30 zahlreichen Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner 1,2,4-Thiadiazole, 1,3,4-Thiadiazole, Amide, Aminophosphorsäure und deren Derivate, Aminotriazole, Anilide, Aryloxy-/Heteroaryloxyalkan-35 säuren und deren Derivate, Benzoesäure und deren Derivate, Benzothiadiazinone, 2-(Hetaroyl/Aroyl)-1,3-cyclohexandione, Heteroaryl-Aryl-Ketone, Benzylisoxazolidinone, meta-CF3-Phenylderivate, Carbamate, Chinolincarbonsäure und deren Derivate, Chloracetanilide, Cyclohexan-1,3-dionderivate, Diazine, Dichlorpropion-40 säure und deren Derivate, Dihydrobenzofurane, Dihydrofuran-3-one, Dinitroaniline, Dinitrophenole, Diphenylether, Dipyridyle, Halogencarbonsäuren und deren Derivate, Harnstoffe, 3-Phenyluracile, Imidazole, Imidazolinone, N-Phenyl-3,4,5,6-tetrahydrophthalimide, Oxadiazole, Oxirane, Phenole, Aryloxy- und Hetero-45 aryloxyphenoxypropionsäureester, Phenylessigsäure und deren Derivate, 2-Phenylpropionsäure und deren Derivate, Pyrazole,

Phenylpyrazole, Pyridazine, Pyridincarbonsäure und deren

8N8DOCID: <WO___9812180A1_L>

عائب والمنافقة في مرافق الراجلة والمنافق الراجلة

Derivate, Pyrimidylether, Sulfonamide, Sulfonylharnstoffe, Triazine, Triazinone, Triazolinone, Triazolcarboxamide und Uracile in Betracht.

5 Außerdem kann es von Nutzen sein, die Verbindungen der Formel I allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt, gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner 10 die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernährungs- und Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische Öle und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

Anwendungsbeispiele

15

Die herbizide Wirkung der Hetaroylderivate der Formel I ließ sich durch die folgenden Gewächshausversuche zeigen:

Als Kulturgefäße dienten Plastikblumentöpfe mit lehmigem Sand mit 20 etwa 3,0 % Humus als Substrat. Die Samen der Testpflanzen wurden nach Arten getrennt eingesät.

Bei Vorauflaufbehandlung wurden die in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffe direkt nach Einsaat mittels fein vertei-

- 25 lender Düsen aufgebracht. Die Gefäße wurden leicht beregnet, um Keimung und Wachstum zu fördern, und anschließend mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen waren. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Testpflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt 30 wurde.
 - Zum Zweck der Nachauflaufbehandlung wurden die Testpflanzen je nach Wuchsform erst bis zu einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm angezogen und erst dann mit den in Wasser suspendierten oder
- 35 emulgierten Wirkstoffen behandelt. Die Testpflanzen wurden dafür entweder direkt gesät und in den gleichen Gefäßen aufgezogen oder sie wurden erst als Keimpflanzen getrennt angezogen und einige Tage vor der Behandlung in die Versuchsgefäße verpflanzt. Die Aufwandmenge für die Nachauflaufbehandlung betrug 0,5 oder
- 40 0,25 kg/ha a.S. (aktive Substanz).

Die Pflanzen wurden artenspezifisch bei Temperaturen von 10 bis 25°C bzw. 20 bis 35°C gehalten. Die Versuchsperiode erstreckte sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit wurden die Pflanzen 45 gepflegt, und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wurde

ausgewertet.

5

Bewertet wurde nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile und 0 keine Schädigung oder normaler Wachstumsverlauf.

Die in den Gewächshausversuchen verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

	Lateinischer Name	Deutscher Name	Englischer Name	
10	Chenopodium album	Weißer Gänsefuß	lambsquarters (goosefoot)	
	Echinochloa crus-galli	Hühnerhirse	barnyardgrass	
	Polygonum persicaria	Flohknöterich	ladysthumb	
15	Setaria faberii	Borstenhirse	giant foxtail	
	Solanum nigrum	Schwarzer Nachtschatten	black nightshade	
	Zea mays	Mais	Indian corn	

Bei Aufwandmengen von 0,5 bzw. 0,25 kg/ha zeigte die Verbindung 5.12 (Tabelle 5) im Nachauflauf eine sehr gute Wirkung gegen die oben genannten mono- und dicotylen Schadpflanzen und gute Verträglichkeit in Mais.

25

30

35

40

45

BNSDOCID: <WO__9812180A1_L>

Patentansprüche

1. Hetaroylderivate der Formel I

5

$$Q = \bigcup_{\mathbb{R}^1 \times \mathbb{R}^2} \mathbb{Z}$$

in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

15

10

 \mathbb{R}^1 , \mathbb{R}^2 Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, $C_2 - C_6 - Alkenyl$, $C_2 - C_6 - Alkinyl$, $C_1 - C_6 - Alkoxy$, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_2 - C_6 -Alkenyloxy, C_2 - C_6 -Alkinyloxy, C₁-C₆-Alkylthio, C₁-C₆-Halogenalkylthio, 20 $C_2 - C_6 - Alkenylthio$, $C_2 - C_6 - Alkinylthio$, $C_1 - C_6 - Alkyl - C_6 - C_6 - Alkyl - C_6 - C_6 - C_6 - Alkyl - C_6 sulfinyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfinyl, C_2 - C_6 -Alkenylsulfinyl, C2-C6-Alkinylsulfinyl, C1-C6-Alkylsulfonyl, C1-C6-Halogenalkylsulfonyl, C2-C6-Alkenylsulfonyl, C2-C6-Alkinylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, 25 C₁-C₆-Halogenalkoxysulfonyl, C₂-C₆-Alkenyloxysulfonyl, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkinyloxysulfonyl$, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis 30 drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, Hydroxy, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy;

35

Z

ein Baustein aus der Gruppe Z1 bis Z12

40

30 wobei

 R^7 , R^9 R^3 , R^5 , Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C2-C4-Alkenyl, C2-C4-Alkinyl, C2-C4-Alkenyloxy, C2-C4-Alkinyl-35 oxy, C2-C4-Alkenylthio, C2-C4-Alkinylthio, $C_1 - C_4 - Alkylsulfinyl$, $C_1 - C_4 - Halogenalkylsulfinyl$, C2-C4-Alkenylsulfinyl, C2-C4-Alkinylsulfinyl, $C_1 - C_4 - Alkylsulfonyl, C_1 - C_4 - Halogenalkylsulfonyl,$ $C_2 \cdot C_4 \cdot Alkenylsulfonyl, C_2 \cdot C_4 \cdot Alkinylsulfonyl,$ 40 $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxysulfonyl, C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$ sulfonyl, C2-C4-Alkenyloxysulfonyl, C2-C4-Alkinyloxysulfonyl, -NR12R13, -CO2R12, -CONR¹²R¹³, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die 45 fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

Nitro, Cyano, Hydroxy, C1-C4-Alkyl, $C_1 - C_4 - Halogenalkyl, C_1 - C_4 - Alkoxy, C_1 - C_4 - Halogen$ alkoxy; sowie die unter R4 genannten Reste;

5

10

15

20

25

30

 R^4 , R^6 , R8, R10 Wasserstoff, Halogen, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$, C₁-C₄-Alkylthio oder C₁-C₄-Halogenalkylthio bedeuten:

oder

eine -CR3R4-, -CR5R6-, -CR7R8-, -CR9R10-Einheit durch C=0 oder C=NR¹³ ersetzt sein kann;

> R^{11} Wasserstoff, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkyl$, $C_3 - C_6 - Alkenyl$, $C_3 - C_6 - Alkinyl$, $C_1 - C_6 - Alkyl$ carbonyl, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkylcarbonyl, -CO_2R^{12}$, -CONR¹²R¹³ oder SO₂R¹² bedeutet;

R12 Wasserstoff, $C_1 - C_6 - Alkyl$, $C_1 - C_6 - Halogenalkyl$, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder Phenyl bedeutet, wobei der letztgenannte Rest partiell oder vollständig halogeniert sein kann und ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, Hydroxy, C1-C4-Alkyl, $C_1 - C_4 - Halogenalkyl$, $C_1 - C_4 - Alkoxy$, $C_1 - C_4 - Halogen$ alkoxy;

 $C_1-C_6-Alkoxy$, $C_1-C_6-Halogenalkoxy$, $C_3-C_6-Alkenyl-$ R13 oxy, $C_3 \cdot C_6 \cdot Alkinyloxy$ oder ein unter R^{12} genann· ter Rest bedeutet;

ein gegebenenfalls substituierter in 2-Stellung ver-35 knüpfter Cyclohexan-1,3-dionring;

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

40

2. Heteroylderivate der Formel I, nach Anspruch 1, in der

Q ein in 2-Stellung verknüpfter Cyclohexan-1,3-dionring der Formel II

5

10

wobei

 R^{14} , R^{15} , R^{17} und R^{19} für Wasserstoff oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ stehen;

15

20

25

für Wasserstoff, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_3 - C_4 -Cyclo-alkyl steht, wobei die beiden letztgenannten Gruppen gegebenenfalls einen bis drei der folgenden Substituenten tragen können:

Halogen, C_1 - C_4 -Alkylthio oder C_1 - C_4 -Alkoxy;

oder

für Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl oder 1,3-Dithiolan-2-yl oder 1,3-Dithian-2-yl steht, wobei die 6 letztgenannten Reste gegebenenfalls durch ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylreste substituiert sein können;

R¹⁸ für Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkoxycarbonyl$ steht;

oder

35

30

 ${\sf R^{16}}$ und ${\sf R^{19}}$ gemeinsam eine Bindung oder einen drei- bis sechsgliedrigen carbocyclischen Ring bilden ;

oder

40

die -CR16R17-Einheit durch C=O ersetzt sein kann.

3. Hetaroylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 2, wobei CR^9R^{10} nicht C=O oder C=NR¹³ bedeutet, wenn Z gleich Z⁹ ist und das "QCO-Fragment" para zum Stickstoff des Bausteines Z steht.

5

- 4. Hetaroylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 3, in der die Variablen folgende Bedeutung haben:
- R1, R2 Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkyl$, 10 C2-C6-Alkenyl, C2-C6-Alkinyl, C1-C6-Alkoxy, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkoxy$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyloxy$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkinyl$ oxy, C₁-C₆-Alkylthio, C₁-C₆-Halogenalkylthio, C2-C6-Alkenylthio, C2-C6-Alkinylthio, C1-C6-Alkyl-15 sulfinyl, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkylsulfinyl, C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyl$ sulfinyl, $C_2 - C_6 - Alkinylsulfinyl, C_1 - C_6 - Alkylsulfonyl,$ $C_1 - C_6 - \text{Halogenalkylsulfonyl}, C_2 - C_6 - \text{Alkenylsulfonyl},$ C2-C6-Alkinylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkoxysulfonyl, C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyloxy \cdot$ 20 sulfonyl, C2-C6-Alkinyloxysulfonyl, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: 25 Nitro, Cyano, Hydroxy, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, $C_1 - C_4 - Alkoxy$, $C_1 - C_4 - Halogenalkoxy$;
 - Z ein Baustein aus der Gruppe Z¹ bis Z¹²

30

35

40

$$\begin{array}{c|c}
R^9 \\
N \\
R^7 \\
R^{11}
\end{array}$$

Z4

Z 5

Z6

 Z^2

Z 7

 \mathbb{Z}^3

Z 8

$$R^9$$
 R^7
 R^3
 R^3

والمتحارية والمراجع المارية

30 wobei

R³, R⁵, R⁷, R⁹ Wasser

Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogen-alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, C_1 - C_4 -Halogenalkylthio, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C_2 - C_4 -Alkenyl, C_2 - C_4 -Alkinyl, C_2 - C_4 -Alkenyloxy, C_2 - C_4 -Alkinyl, C_2 - C_4 -Alkenyloxy, C_2 - C_4 -Alkinylthio, C_1 - C_4 -Alkylsulfinyl, C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfinyl, C_1 - C_4 -Alkenylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfonyl, C_1 - C_4 -Alkylsulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfonyl, C_2 - C_4 -Alkenylsulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C_1 - C_4 -Alkoxysulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinyloxysulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinyloxysulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinyloxysulfonyl, C_1 - C_4 -Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die

45

35

76

fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, Hydroxy, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$; alkoxy;

R⁴, R⁶, R⁸, R¹⁰
Wasserstoff;

10

5

Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_1 - C_6 -Alkyl-carbonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylcarbonyl, - CO_2R^{12} , $-CONR^{12}R^{13} \text{ oder } SO_2R^{12} \text{ bedeutet};$

15

20

Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder Phenyl bedeutet, wobei der letztgenannte Rest partiell oder vollständig halogeniert sein kann und ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy;

25 R¹³

 C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_3 - C_6 -Alkenyl-oxy, C_3 - C_6 -Alkinyloxy oder ein unter R^{12} genannter Rest bedeutet;

- 5. Hetaroylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei die Variable Z die Bedeutung Z^1 , Z^2 , Z^{11} oder Z^{12} hat.
 - 6. Hetaroylderivate der Formel I, nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei die Variable Z die Bedeutung Z^3 , Z^4 , Z^5 , Z^6 , Z^7 oder Z^8 hat.

- 7. Hetaroylderivate der Formel I, nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei die Variable Z die Bedeutung Z^9 oder Z^{10} hat.
- Hetaroylderivate der Formel I, nach den Ansprüchen 1 bis 7,
 in der
- R¹ Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto,

 C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₂-C₆-Alkenyl,

 C₂-C₆-Alkinyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-Halogenalkoxy,

 C₂-C₆-Alkenyloxy, C₂-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₆-Alkylthio,

 C₁-C₆-Halogenalkylthio, C₂-C₆-Alkenylthio, C₂-C₆-Alkinylthio, C₁-C₆-Alkylsulfinyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfinyl,

.:.

C2-C6-Alkenylsulfinyl, C2-C6-Alkinylsulfinyl, C1-C6-Alkylsulfonyl, C1-C6-Halogenalkylsulfonyl, C2-C6-Alkenylsulfonyl, C2-C6-Alkenylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, C1-C6-Halogenalkoxysulfonyl, C2-C6-Alkenyloxysulfonyl, C2-C6-Alkinyloxysulfonyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy bedeuten, und

 ${\tt R}^2$ für Wasserstoff oder einen unter ${\tt R}^1$ genannten Rest steht.

15 9. Hetaroylderivate der Formel Ia, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ia')

10. Hetaroylderivate der Formel Ib, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ib')

30
$$R^{2} \quad R^{9}$$

$$Q \quad R^{7}$$

$$Q \quad R^{1}$$

$$Q \quad R^{1}$$

$$Q \quad R^{2}$$

$$Q \quad R^{1}$$

$$Q \quad R^{2}$$

$$Q \quad R^{3}$$

40

11. Hetaroylderivate der Formel Ic, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N·Oxide (Formel Ic')

12. Hetaroylderivate der Formel Id, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Id')

15
$$Q O R^9$$

$$Q O R^9$$

$$R^7$$

$$R^7$$

$$R^2 R^1 R^3$$

$$R^3 Id'$$

13. Hetaroylderivate der Formel Ie, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ie')

R⁹

30
$$\mathbb{R}^2$$
 \mathbb{R}^1
 \mathbb{R}^9
 \mathbb{R}^7
 \mathbb{R}^2
 40

25

14. Hetaroylderivate der Formel If (mit $Z=Z^9$) oder Ig (mit $Z=Z^{10}$), nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 7,

 $Q = \begin{bmatrix} R^{10} & R^9 \\ R^7 & R^7 \\ R^2 & R^3 & R^4 \end{bmatrix}$

10

5

If Ig

15. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß
15 den Ansprüchen 1 bis 14, dadurch gekennzeichnet, daß man das gegebenenfalls substituierte Cyclohexan-1,3-dion mit einer aktivierten Carbonsäure IIIa oder mit einer Carbonsäure IIIb,

IIIa

HO \mathbb{R}^1 \mathbb{R}^2

25

30

35

IIIb

wobei die Variablen R¹, R² und Z die unter Anspruch 1 genannte Bedeutung haben und L für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, acyliert und das Acylierungsprodukt in Gegenwart eines Katalysators zu den Verbindungen I umlagert.

- 16. Herbizides Mittel, enthaltend eine herbizid wirksame Menge mindestens eines Hetaroylderivates der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I, gemäß den Ansprüchen 1 bis 14, und mindestens einen inerten flüssigen und/oder festen Trägerstoff sowie gewünschtenfalls mindestens einen oberflächenaktiven Stoff.
- 17. Verfahren zur Herstellung von herbizid wirksamen Mitteln gemäß Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame Menge mindestens eines Hetaroylderivats der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I, gemäß den Ansprüchen 1 bis 14 und mindestens einen inerten flüssigen und/oder festen Trägerstoff sowie gewünschtenfalls mindestens einen oberflächenaktiven Stoff mischt.

- Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs, dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame Menge mindestens eines Hetaroylderivats der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I, gemäß den
 Ansprüchen 1 bis 14, auf Pflanzen, deren Lebensraum oder auf Samen einwirken läßt.
- Verwendung der Hetaroylderviate der Formel I und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze gemäß den Ansprüchen 1 bis
 14 als Herbizide.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

nternal | LApplication No PCT/EP 97/04894

				PU:/	/EP 97/04894
A. CLASS	SIFICATION OF SUBJECT N C070215/14 C070215/22		C07D215/18	C07D215/36	C07D217/22
According (to International Patent Classi	sification(IPC) or to both	national classification an-	dIPC	
	S SEARCHED				
Minimum d IPC 6	documentation searched (claim CO7D AOIN	ssification system follow	ed by classification symp	ols)	
Documenta	ation searched other than mir	nimumocumentation to	the extent that such docu	uments are included in thi	e lields searched
Electronic d	data base consulted during th	ne international search (name of data base and, v	where practical search te	erms used)
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE	E RELEVANT			
Category	Citation of document, with	indication, where appro-	pnate, of the relevant pas	ssages	Relevant to claim No
А	INDUSTRIES P	A (IMPERIAL PLC) 21 Septem application 21 *	mber 1988		1,16
Α	EP 0 563 817 see claims	A (HOECHST	AG) 6 October	1993	1,16
Furth	ner documents are listed in th	ne continuation of box C	X	Patent family members a	ire listed in annex
"A" documer consider de filing da "L" documer which is citation "O" documer other m	nt which may throw doubts of is cited to establish the public n or other special reason (as ant referring to an oral disclos	of the art which is not ance r after the international in priority claim(s) or cationdate of another specified) sure, use, exhibition or	or p cite inve "X" docu can invo "Y" docu can docu mer in tr	priority date and not in core do to understand the princi- ention Iment of particular relevan- not be considered novel of love an inventive step whe iment of particular relevan- mot be considered to invo- cument is combined with o	or the international filling date inflict with the application but siple or theory underlying the ince; the claimed invention or cannot be considered to en the document is taken alone ince; the claimed invention of the cl
Date of the a	actual completion of theintern	ational search	Date	of mailing of the internati	ional search report
14	4 January 1998			30/01/1998	
vame and ma	nailing address of the ISA European Patent Office, I NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, 1 Fax: (+31-70) 340-3016		Autho	Van Bijlen, H	4

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

INTERN ONAL SEARCH REPORT

Ir	Application No
EP.	97/04894

			EP 97/04894
Patent document cited in search report	Publication date	Patent lamily member(s)	Publication date
EP 283261 A	21-09-88	AT 110067 T	15-09-94
		AU 603648 B	22-11-90
		AU 1311388 A	22- 09- 88
	•	AU 1328088 A	24-11-88
		DE 3851073 D	22-09-94
		DE 3851073 T	02-03-95
		EP 0283152 A	21-09-88
		ES 2058257 T	01-11-94
		JP 63264542 A	01-11-88
		JP 1006256 A	10-01-89
		JP 2579663 B	05-02-97
		US 5426091 A	20-06-95
		US 4912262 A	27-03-90
		US 5563115 A	08-10-96
		US 5041681 A	20-08-91
		US 5098464 A	24-03-92
		US 5210312 A	11-05-93
	~=	US 5250501 A	05-10-93
EP 563817 A	06-10-93	CA 2093105 A	01-10-93
		CN 1077449 A	20-10-93
		JP 6065135 A	08-03-94

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 97/04894

	701721	377 04034
A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 6 C07D215/14 A01N43/42 C07D2 C07D215/22 C07D215/26	215/18 CO7D215/36 CO	D7D217/22
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationale	n Klassifikation und der IPK	·
B. RECHERCHIERTE GEBIETE		
Recherchierter Mindestprufstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationss IPK 6 CO7D A01N	symbole i	
Recherchierte aber nicht zum Mindestprufstöff gehörende Veröffentlichunge		
Wahrend der Internationalen Recherche konsullierte elektronische Datenba	nk (Name der Datenbank und evtl. verwend	ete Suchbegriffe)
C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie Bezeichnung der Veröffentlichung soweit enorderlich unter Ar	ngabe der in Betracht kommenden Teile	Betr Anspruch Nr
A EP 0 283 261 A (IMPERIAL CHEMIC INDUSTRIES PLC) 21.September 1 in der Anmeldung erwähnt * Seite 10, 21 *		1,16
A EP 0 563 817 A (HOECHST AG) 6.0 siehe Ansprüche	Oktober 1993	1,16
Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentlamilie	
 Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweitelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werd soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Öffenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist 	erlinderischer Tätigkeit beruhend bei "Y" Veröffentlichung von besonderer Ber kann nicht als auf erlinderischer Tat werden, wenn die Veröffentlichung Veröffentlichungen dieser Kategorie diese Verbindung für einen Fachma "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselb	icht worden ist und mit der nur zum Verstandnis des der ps oder der ihr zugrundeliegenden deutung; die beanspruchte Erfindung stilichung nicht als neu oder auf strachtet werden deutung; die beanspruchte Erfindung igkeit berühend betrachtet mit einer oder mehreren anderen in Verbindung gebracht wird und nn naheliegend ist ein Patentfamilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 14. Januar 1998	Absendedatum des internationalen 30/01/1998	Recherchenberichts
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Palentamt, P. B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevoltmächtigter Bediensteter Van Bijlen, H	

Formblatt PCT/ISA/210 (Blatt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONALER ECHERCHENBERICHT

P 97/04894

		1 500	P 2P 97/04894	
Im Recherchenbericht geführles Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veroffentlichung	
EP 283261 A	21-09-88	AT 110067 T	15-09-94	
		AU 603648 B	22-11-90	
		AU 1311388 A	22-09-88	
		AU 1328088 A	24-11-88	
		DE 38 5 1073 D	22-09-94	
		DE 3851073 T	02-03-95	
		EP 0283152 A	21-09-88	
		ES 2058257 T	01-11-94	
		JP 63264542 A	01-11-88	
		JP 1006256 A	10-01-89	
		JP 2579663 B	05-02-97	
		US 5426091 A	20-06-95	
		US 4912262 A	27-03-90	
		US 5563115 A	08-10-96	
		US 5041681 A	20-08-91	
		US 5098464 A	24-03-92	
		US 521 0 312 A	11-05-93	
		US 5250501 A	05-10-93	
EP 563817 A	06-10-93	CA 2093105 A	01-10-93	
		CN 1077449 A	20-10-93	
		JP 6065135 A	08-03-94	